(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11)特許出願公表番号

特表平8-511812

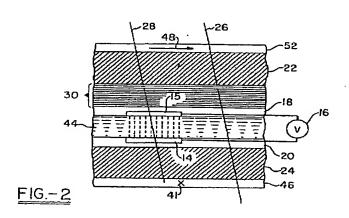
(43)公表日 平成8年(1996)12月10日

(51) Int.Cl. ⁶	觀別記号	庁内整理番号	FΙ			
C 0 8 G 73/10	NTF	9285-4 J	C 0 8 G	73/10	NTF	
G 0 2 B 5/30		9514-2H	G 0 2 B	5/30		
G02F 1/1335	5 510	7724-2K	G 0 2 F	1/1335	5 1 0	
			審查請求	未請求	予備審查請求 有	(全125頁)
(21)出願番号 (86) (22)出願日			(71)出願人 ザ ユニパーシティ・オブ アクロン			
(85)翻訳文提出日	平成6年(1994) 9				カ合衆国オハイオ州44	
(86)国際出願番号	PCT/US94,			302	ースト パクテル ア	ベニュー
(87)国際公開番号	WO94/241		(72)発明者		、フランク ダブリュ	
(87)国際公開日	平成6年(1994)10月	127日	(12/76-31-	·	・フランジーラフリュ カ合衆国オハイオ州44	
(31)優先権主張番号	08/051, 00				ペロペ国ッパース パイ イープウッド ドライ	
(32)優先日	1993年4月21日		(72)発明者		・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	
(33)優先権主張国	米国 (US)				カ合衆国オハイオ州44	
					ミアミ トレイル 49	
			(74)代理人		ウオーレン・ジー・	

(54) 【発明の名称】 負複屈折のポリイミド膜

(57)【要約】

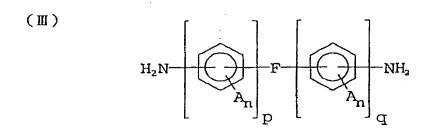
液晶デイスプレイに有用な負の複屈折膜、およびポリイミド膜の負の複屈折性を制御する方法が開示される、該方法はポリイミド主鎖の剛性、線状性および対称性に影響を与えるポリイミドのジアミンおよび二無水物セグメント内の官能基を選択することによってポリイミドの面内配向度を制御することにより目標の複屈折量に合わせることができる。ポリイミド主鎖の剛性、線状性および対称性が高い程、ポリイミド膜の負複屈折値は高くなる。



【特許請求の範囲】

1. 液晶デイスプレイの負複屈折層に使用され、0.001~0.2の負複 屈折値を有し、下記の一般式 (II) の芳香族二無水物と、一般式 (III) のポリ 芳香族ジアミンを有するタイプの可溶性ポリイミドの溶液から調製されたホモポリマー・ポリイミド膜:

$$O \longrightarrow B_z O$$



〔式中のFおよびGは、共有結合、CH2基、C(CH3)2基、C(CX3)2基(Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、SO2基、Si(R)2基(RはH、炭素原子数 $1\sim20$ を有するフエニル、置換フエニル、Tルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN(R)基(R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選ぶ;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数1~20を有するもの)から成る群から選ぶ:

Bは、ハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ:

zは、 $0 \sim 3$ の整数である;

nは、0~4の整数である;および

pおよび q は、それぞれ $0 \sim 3$ および $1 \sim 3$ の整数であり、p および q が 1 より大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基は F である;そして膜の負複屈折値は、G、F、B および A、および n、p、q および z の値の選択によりポリイミドの面内配向度を制御することによって決定される、該面内配向度はポリイミド主鎖の剛性および線状性に影響を与え、ポリイミド主鎖の剛性および線状性が高い程、ポリイミドの負複屈折値の値が高くなる〕。

2. 芳香族二無水物は、3,3',4,4'-ベンゾフエノンテトラカルボ ン酸二無水物、 2, 3, 3', 4'ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物 、2, 2', 3, 3' -ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、3, 3', 4, 4'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、ビス(2,3ージカルボキシ フエニル) メタン二無水物、ビス(2,5,6-トリフルオロー3,4,-ジカ ルボキシフエニル)メタン二無水物、2,2-ビス(3,4-ジカルボキシフェ ニル)プロパン二無水物、2,2-ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)-1 , 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン二無水物、ビス (3, 4-ジカ ルボキシフエニル)エーテル二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル) スルホン二無水物、4, 4' - [4, 4' - ニレンオキシ)〕ビス(フタル酸無水物)、N, N-(3, 4-ジカルボキシフ エニル) N-メチルアミン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエル)ジェ チルシラン二無水物、2,3,6,7ーナフタレンーテトラカルボン酸二無水物 、1,2,5,6ーナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、2,6ージクロロ ナフタレン-1, 4, 5, 8-テトラカルボン酸二無水物、チオフエン-2, 3 , 4, 5-テトラカルボン酸二無水物、ピラジン-2, 3, 5, 6-テトラカル ボン酸二無水物、ピリジンー2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジブロモー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、 2, 2' -ジョードー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水 物、 2 , 2^\prime -ジフルオロー 4 , 4^\prime , 5 , 5^\prime -ビフエニルテトラカボン酸二 無水物、2, 2' ービス(トリフルオロメチル)-4, 4' -5, 5' ービフエ

ルボン酸二無水物、2, 2' - \forall Z + \forall Z +

3. ジアミンは o - フエニレンジアミン、m-フエニレンジアミン、p-フ エニレンジアミン、2, 4-ジアミノトルエン、1, 4-ジアミノ-2-メトキ シベンゼン、1,4-ジアミノ-2-フエニルベンゼン、1,3-ジアミノ-4 ークロロベンゼン、4,4ージアミノビフエニル、4,4′ジアミノジフエニル メタン、2, 2-ビス(4-アミノフエニル)プロパン、2, 2-ビス(4-ア ミノフエニル)-1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、4, 4′ ージアミノジフエニルエーテル、3 , 4^\prime ージアミノフエニルエーテル、1 , 3ービス(3-アミノフエノキシ)ベンゼン、1,3-ビス(4-アミノフエノキ シ) ベンゼン、1, 4ービス (4ーアミノフエノキシ) ベンゼン、4, 4'ービ ス(4-アミノフエノキシ) ビフエニル、4,4'-ビス(3-アミノフエノキ シ) ビフエニル、2, 2-ビス [4-(4-アミノフエノキシ) フエニル] プロ パン、2, 2-ビス [4-(4-r)] フェール]-1, 1, 1, 13, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、4, 4-ジアミノジフエニルチオエーテ ル、4, 4' ージアミノジフエニルスルホン、2, 2' ージアミノベンゾフエノ ン、3, 3' -ジアミノベンゾフエノン、1, 8 -ジアミノナフタレン、1, 5ージアミノナフタレン、2,6ージアミノピリジン、2,4ージアミノピリミジ ン、2, 4-ジアミノーsートリアジン、2, 2'ービス(トリフルオロメチル) - 4,4' ージアミノビフエニル、2,2' ージブロモー4,4' ージアミノ ビフエニル、2, 2'ージシアノー4, 4'ージアミノビフエニル、2, 2'ー ジクロロー6, 6' ージメチルー4, 4' ージアミノビフエニル、2, 2' ージ メチルー4, 4′ージアミノビフエニル、3, 3′ージメチルー4, 4′ージア ミノビフエニル、2, 2' -ジカルボアルコキシー4, 4' -ジアミノビフエニ

4. 芳香族二無水物が式(X) (式中のZは前記Bについて定義したものと同一の群から選ぶ、mは0~2の整数である)である請求の範囲第1項記載の膜

$$(X) \qquad O \qquad B_{\mathbf{m}} \qquad Z \qquad B_{\mathbf{m}}$$

- 5. 二無水物は、2, 2' ージブロモー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージクロロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージクロロー4, 4, 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージョードー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージフルオロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリフルオロメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリクロロメチル)ー4, 4' ー5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリブロモメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2' ービス(トリョードメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2' ービス(トリョードメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る群から選んだ請求の範囲第4項記載の芳香族二無水物。
- 6. 液晶デイスプレイの負複屈折層に使用され、0.001~0.2の負複 屈折値を有し、下記の一般式(I)の芳香族二無水物と、一般式(III)の芳香族ジアミンを有するタイプの可溶性ポリイミドの溶液から調製されたホモポリマー・ポリイミド膜:

(II)

$$H_2N$$
 A_n
 p
 A_n
 Q

〔式中の各Rは、H、ハロゲン、フエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキル(炭素原子数 $1\sim20$ を有するもの)から成る群から別々に選んだ置換基である;

Fは、共有結合、CH2基、C (CH3) 2基、C (CX3) 2基 (Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、S O2基、S i (R) 2基 (RはH、炭素原子数 $1\sim2$ 0を有するフエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN (R) 基 (R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選ぶ;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数1~20を有するもの)から成る群から選ぶ;

nは、0~4の整数である;および

pおよびqは、それぞれ $0\sim3$ および $1\sim3$ の整数であり、pおよびqが1より大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基はFである;そして膜の負復屈折値は、R、F、およびA、およびn、pおよびqの値の選択によりポリイミドの面内配向度を制御することによって決定される、該面内配向度はポリイミド主鎖の剛性および線状性に影響を与え、ポリイミド主鎖の剛性および線状性が

高い程、ポリイミドの負複屈折値の値が高くなる〕。

7. 芳香族二無水物は、3, 6 - ジフエニルピロメルト酸二無水物、3, 6 - ビス(トリフルオロメチル)ピロメルト酸二無水物、3, 6 - ビス(メチル)

ピロメルト酸二無水物、3,6ージョードピロメルト酸二無水物、3,6ージブロモピロメルト酸二無水物および3,6ージクロロピロメルト酸二無水物から成る群から選んだ3,6ー二置換ピロメルト酸二無水物である請求の範囲第6項記載の膜。

8. 芳香族ジアミンは o - フエニレンジアミン、m - フエニレンジアミン、 p-フエニレンジアミン、2, 4-ジアミノトルエン、1, 4-ジアミノ-2-メトキシベンゼン、1,4-ジアミノ-2-フエニルベンゼン、1,3-ジアミ ノー4ークロロベンゼン、4,4ージアミノビフエニル、4,4′ジアミノジフ エニルメタン、2, 2-ビス(4-アミノフエニル)プロパン、2, 2-ビス(4-アミノフエニル)-1,1,1,3,3,3-ヘキサフルオロプロパン、4 ,4' ージアミノジフエニルエーテル、3,4' ージアミノフエニルエーテル、 1, 3-ビス(3-アミノフエノキシ)ベンゼン、1, 3-ビス(4-アミノフ エノキシ) ベンゼン、1, 4-ビス(4-アミノフエノキシ) ベンゼン、4, 4 ′ービス(4ーアミノフエノキシ)ビフエニル、4,4′ービス(3ーアミノフ エノキシ) ビフエニル、2, 2-ビス [4-(4-アミノフエノキシ) フエニル [] プロパン、[2, 2-ビス[4-(4-アミノフエノキシ)フエニル]-1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、4, 4-ジアミノジフエニルチオ エーテル、4, 4' ージアミノジフエニルスルホン、2, 2' ージアミノベンゾ フエノン、3, 3' ージアミノベンゾフエノン、1, 8 ージアミノナフタレン、 1, 5-ジアミノナフタレン、2, 6-ジアミノピリジン、2, 4-ジアミノピ リミジン、2, 4 - ジアミノーs - トリアジン、2, 2' - ビス (トリフルオロ メチル) -4, 4' ージアミノビフエニル、2, 2' ージブロモー4, 4' ージ アミノビフエニル、2, 2' -ジシアノー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' -ジクロロー6, 6' -ジメチルー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2 ['] ージメチルー 4, 4' ージアミノビフエニル、3, 3' ージメチルー 4, 4'

ージアミノビフエニル、2, 2' ージカルボアルコキシー4, 4' ージアミノビフエニルおよび2, 2' ージカルボアルコキシー6, 6' ージメチルー4, 4' ージアミノビフエニルから成る群から選ぶ請求の範囲第6項記載の膜。

9. 0. 001~0. 2の負複屈折値を有し、下記の一般式(11)の少なく

とも1つの芳香族二無水物と、一般式 (III) の少なくとも1つのポリ芳香族ジアミンを有するタイプの可溶性ポリイミドの溶液から調製して:

$$O \longrightarrow B_z O O$$

$$H_{2}N \xrightarrow{A_{n}} F \xrightarrow{A_{n}} NH_{2}$$

〔式中の下およびGは、共有結合、 CH_2 基、C(CH_3)2基、C(CX_3)2基(Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、 SO_2 基、Si(R)2基(RはH、炭素原子数 $1\sim 2$ 0を有するフエニル、置換フエニル、Tルキルおよび置換Tルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN(R)基(R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選んだ置換基である;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数 $1 \sim 20$)から成る群から選ぶ;Bは、ハロゲン、 C_{1-3} アルキル、 C_{1-3} アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、 C_{1-3} アルキル、 C_{1-3} アルキル、 C_{1-3} アルゲン化

アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ;

zは、 $0 \sim 3$ の整数である;

nは、0~4の整数である;および

pおよび q は、それぞれ $0 \sim 3$ および $1 \sim 3$ の整数であり、pおよび q が 1 より大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基は F である〕;

式(VII)のコポリイミドを生成することを特徴とする液晶デイスプレイの負複 屈折層に使用するコポリイミド膜:

$$(V \Pi) = \begin{cases} 0 & \text{if } P \\ 0 & \text{if$$

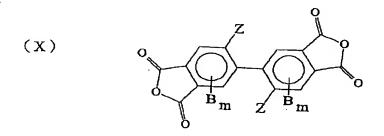
〔式中のxは100から0へと変わるが、yはそれに対応して0から100へと変わる;そして膜の負複屈折値は、G、F、BおよびA、およびn、p、qおよびzの値の選択によりポリイミドの面内配向度を制御することによって決定される、該面内配向度はポリイミド主鎖の剛性および線状性に影響を与え、ポリイミド主鎖の剛性および線状性が高い程、ポリイミドの負複屈折値の値が高くなる〕

エニル)N-メチルアミン二無水物、ビス(3, 4-ジカルボキシフエル)ジェチルシラン二無水物、2, 3, 6, 7-ナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、1, 2, 5, 6-サフタレンーテトラカルボン酸二無水物、2, 6-ジクロロナフタレン

-1, 4, 5, 8-テトラカルボン酸二無水物、チオフエン-2, 3, 4, 5-テトラカルボン酸二無水物、ピラジン-2, 3, 5, 6-テトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジブロモ-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジョード-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジフルオロ-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2' -ジフルオロ-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2' -ビス (トリフルオロメチル) -4, 4' - 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、3よび2, 2' -ビス (トリョードメチル) -4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、および2, 2' -ビス (トリョードメチル) -4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸 二無水物から成る群から選ぶ請求の範囲第9項記載の膜。

-4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' -ジブロモー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' -ジシアノー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' -ジクロロー6, 6' -ジメチルー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' -ジメチルー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' -ジメ チルー4, 4' -ジアミノビフエニル、3, 3' -ジメチルー4, 4' -ジアミノビフエニル および2, 2' -ジカルボアルコキシー4, 4' -ジアミノビフエニル および2, 2' -ジカルボアルコキシー6, 6' -ジメチルー4, 4' -ジアミノビフエニル カら成る群から選ぶ請求の範囲第9項記載の膜。

12. 芳香族二無水物が式(X)(式中のZは前記Bについて定義したものと同一の群から選ぶ、mは $0\sim2$ の整数である)である請求の範囲第9項記載の膜



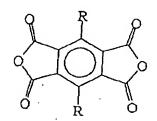
13. 二無水物は、2, 2' -ジブロモー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジクロロー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジクロロー4, 4, 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジョードー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジフルオロー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ビス (トリフルオロメチル) -4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2' -ビ

ス(トリクロロメチル)-4, 4'-5, 5'-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、<math>2, 2'-ビス(トリブロモメチル)-4, 4', 5, 5'-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物および<math>2, 2'-ビス(トリョードメチル)-4, 4', 5, 5'-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る請求の範囲第<math>12項記裁の膜。

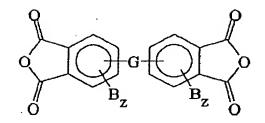
 $14.0.01\sim0.2$ の負複屈折値を有し、一般式 (I) の少なくとも1つの第1の芳香族二無水物と式 (X) の少なくとも1つの第2の芳香族二無水物、

および式(III) の少なくとも1つのポリ芳香族ジアミンを有するタイプの可溶性ポリイミドノ溶液から調製して、生成される式(VIII) のコポリイミドを特徴とする液晶デイスプレイにおける負複屈折層用コポリイミド膜:

(I)



(X)



$$(III)$$

$$H_2N \longrightarrow F \longrightarrow NH_2$$

$$A_n \longrightarrow p$$

(WI)

〔上式中の各Rは、H、フエニル、置換、フエニル、アルキル、および置換アルキル(炭素原子数) $1 \sim 20$ を有するもの;

FおよびGは、共有結合、 CH_2 基、C (CH_3) 2基、C (CX_3) 2基 (Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、 SO_2 基、S i (R) 2基 (RはH、炭素原子数 $1\sim 2$ 0 を有するフエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN (R) 基 (R基は前記定義のもの)か

ら成る群から別々に選んだ置換基である:

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数 1~20)から成る群から選ぶ;Bは、ハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ;

zは、 $0 \sim 3$ の整数である;

nは、0~4の整数である;および

pおよび q は、それぞれ 0~3 および 1~3 の整数であり、p および q が 1 より大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基は F である〕;そして x は 1 0 0 から 0 へと変わるが、y はそれに対応して 0 から 1 0 0 へと変わる;そして膜の負複屈折値は、G、F、B および A、および n、p、 q および z の値の選択によりポリイミドの面内配向度を制御することによって決定される、該面内配向度はポリイミド主鎖の剛性および線状性に影響を与え、ポリイミド主鎖の剛性および線状性が高い程、ポリイミドの負複屈折値の値が高くなる〕。

15. 二無水物は、ピロメルト酸二無水物、3,6ージフエニルピロメルト酸二無水物、3,6ービス(トリフルオロメチル)ピロメルト酸二無水物、3,6ービス(メチル)ピロメルト酸二無水物、3,6ージョードピロメルト酸二無水物、3,6ージブロモピロメルト酸二無水物、3,6ージクロロピロメルト酸二無水物、3,6ージブロモピロメルト酸二無水物、3,6ージクロロピロメルト酸二無水物、3,4,4′ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2,3′,4′ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2,2′,3,3′、4′ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2,2′,3,3′ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、3,3′,4,4′ービフエニル

テトラカルボン酸二無水物、ビス(2、3ージカルボキシフエニル)メタン二無水物、ビス(2、5、6ートリフルオロー3、4ージカルボキシフエニル(メタン二無水物、2、2ービス(3、4ージカルボキシフエニル)プロパン二無水物、2、2ービス(3、4ージカルボキシフエニル)ー1、1、3、3、3ーヘキサフルオロプロパン二無水物、ビス(3、4ージカルボキシフエニル)エー

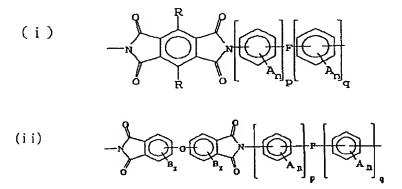
テル二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)スルホン二無水物)、4 , 4′- [4, 4′-イソプロピリデンージ(p-フエニレンオキシ)] ビス (フタル酸二無水物)、N, N-(3, 4-ジカルボキシフエニル) N-メチルア ミン二無水物、ビス(3、4ージカルボキシフエニル)ジエチルシラン二無水物 、2, 3, 6, 7ーナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、1, 2, 5, 6-ナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、2,6-ジクロロナフタレン-1,4 , 5, 8ーテトラカボン酸二無水物、チオフエンー2, 3, 4, 5ーテトラカル ボン酸二無水物、ピラジンー2,3,5,6ーテトラカルボン酸二無水物、ピラ ジン-2, 3, 5, 6-テトラカボン酸二無水物、2, 2' -ジブロモ-4, 4 ′ー5,5′ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2,2′ージクロロー4 , 4′, 5, 5′-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2′-ジョード -4, 4, 5, 5′-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2′-ジフル ビス (トリフルオロメチル) -4, 4, 5, 5 ' -ビフエニルテトラカルボン酸 二無水物、2, 2' ービス (トリクロロチル) -4, 4', 5, 5' ービフエニ ルテトラカルボン酸二無水物、2,2'-ビス(トリブロモメチル)-4,4' , 5, 5′ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、および2, 2′ビス(トリ ョードメチル)-4,4',5,5'ビフエニルテトラカルボン酸二無水物から 成る群から選ぶ請求の範囲第14項記載の膜。

 17. 芳香族二無水物が式(X) (式中のZは前記Bについて定義したものと同一の群から選ぶ、mは0~2の整数である)である請求の範囲第14項記載の膜:

18. 二無水物は、2, 2' ージブロモー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージクロロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージクロロー4, 4, 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージョードー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージフルオロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリフルオロメチ

ル)-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2' -ビス (トリクロロメチル) -4, 4' -5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ビス (トリブロモメチル) -4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2' -ビス (トリョードメチル) -4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る請求の範囲第17項記載の膜。

- 19. 液晶素子、少なくとも2つの光透過性複屈折膜、正の複屈折性をもった少なくとも1つの膜、負の複屈折性をもった少なくとも1つの別の膜、および該両膜が液晶素子と偏光板間に保持されるように配置された偏光板を有するタイプであって、負の複屈折性を有し下記の群(a)および(b)から選択される少なくとも1つの負のポリイミド薄膜から成ることを特徴とする液晶デイスプイ:
- (a)式(i)および(i i)から成る群から選択する有機溶媒に可溶性のホモポリイミド膜:



(b)式(i)、(ii)および(iii)から成る群から選択される有機溶媒に可溶性のコポリイミド膜:

$$(i) \qquad \qquad \left\{ \begin{array}{c} \begin{pmatrix} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right\} \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 &$$

〔上式中の各Rは、H、フエニル、置換フエニル、アルキルおよび血換アルキル (炭素原子数1~20を有するもの;

FおよびGは共有結合、 CH_2 基、C(CH_3) $_2$ 基、C(CX_3) $_2$ 基(Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、 SO_2 基、Si(R) $_2$ 基(RはH、炭素原子数 $1\sim2$ 0を有するフエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN(R)基(R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選んだ置換基である;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数1~20)から成る群から選ぶ;Bは、ハロゲン、C1-3アルキル、C1-3アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲ

ン化アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ:

zは、0~3の整数である:

nは、0~4の整数である;および

pおよびqは、それぞれ0~3および1~3の整数であり、pおよびqが1より 大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基はFである〕;そして xは100から0へと変わるが、yはそれに対応して0から100へと変わる〕

20. 二無水物は、ピロメルト酸二無水物、3,6-ジフエニルピロメルト酸 二無水物、3,6-ビス(トリフルオロメチル)ピロメルト酸二無水物、3,6 ービス (メチル) ピロメルト酸二無水物、3,6-ジョードピロメルト酸二無水 物、3,6-ジブロモピロメルト酸二無水物、3,6-ジクロロピロメルト酸二 無水物、3, 3', 4, 4' ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2. 3, 3', 4'ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2, 2'3, 3' ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、3, 3, 4, 4, 4, -ビフエニルテ チラカルボン酸二無水物、ビス(2,3-ジカルボキシフエニル)メタン二無水 物、ビス(2,5,6-トリフルオロー3,4-ジカルボキシフエニル(メタン 二無水物、2,2-ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)プロパン二無水物、 キサフルオロプロパン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)エーテ ル二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)スルホン二無水物)、4, 4' - [4, 4' - 7]タル酸二無水物)、N, N-(3, 4-ジカルボキシフエニル) N-メチルアミ ン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)ジエチルシラン二無木物、 2, 3, 6, 7-ナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、1, 2, 5, 6-ナ フタレンーテトラカルボン酸二無水物、2,6-ジクロロナフタレンー1.4. 5. 8-テトラカルボン酸二無水物、チオフエン-2,3,4,5-テトラカボ ン酸二無水物、ピラジンー2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、ピラジ $\nu-2$, 3, 5, 6ーテトラカボン酸二無水物、2, 2'ージブロモー4, 4' -5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジクロロー4, 4′, 5, 5′-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2′-ジョードー

4, 4, 5, 5′-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2′-ジフルオ

ロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリフルオロメチル)ー4, 4, 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリクロロメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリブロモメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、および2, 2' ビス(トリヨードメチル)ー4, 4', 5, 5' ビフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る群から選ぶ請求の範囲第19項記載のデイスプレイ。

21. ジアミンは o ーフエニレンジアミン、mーフエニレンジアミン、pーフ エニレンジアミン、2,4-ジアミノトルエン、1,4-ジアミノ-2-メトキ シベンゼン、1,4-ジアミノー2-フエニルベンゼン、1,3-ジアミノー4 -クロロベンゼン、4, 4 - ジアミノビフエニル、<math>4, 4 ' ジアミノジフエニルメタン、2, 2-ビス(4-アミノフエニル)プロパン、2, 2-ビス(4-ア ミノフエニル) -1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、4, 4' -ジアミノジフエニルエーテル、<math>3, 4' -ジアミノフエニルエーテル、<math>1, 3ービス(3-アミノフエノキシ)ベンゼン、1,3-ビス(4-アミノフエノキ シ)ベンゼン、1,4-ビス(4-アミノフエノキシ)ベンゼン、4,4'-ビ ス(4ーアミノフエノキシ)ビフエニル、4,4'ービス(3ーアミノフエノキ シ) ビフエニル、2, 2ービス〔4ー(4ーアミノフエノキシ) フエニル〕プロ パン、2, 2-ビス [4-(4-T)]フェノキシ) フェニル]-1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、4, 4-ジアミノジフエニルチオエーテ ル、4, 4' ージアミノジフエニルスルホン、2, 2' ージアミノベンゾフエノ ン、3, 3' - ジアミノベンゾフエノン、<math>1, 8 - ジアミノナフタレン、<math>1, 5ージアミノナフタレン、2,6ージアミノピリジン、2,4ージアミノピリミジ)-4, 4'-ジアミノビフエニル、2, 2'-ジプロモー4, 4'-ジアミノビフエニル、2, 2' -ジシアノー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' - \vec{y} \vec{y} メチルー4, 4' -ジアミノビフエニル、3, 3' -ジメチルー4, 4' -ジア

ノビフエニル、2, 2' -ジカルボアルコキシー<math>4, 4' -ジアミノビフエニル および<math>2, 2' -ジカルボアルコキシー<math>6, 6' -ジメチルー<math>4, 4' -ジアミノビフエニルから成る群から選ぶ請求の範囲第<math>19項記載の膜。

22. 芳香族二無水物が式(X)(式中のZは前記Bについて定義したものと同一のものから選ぶ、mは $0\sim2$ の整数である)である請求項19のデイスプレイ:

23. 二無水物は、2, 2' ージブロモー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージクロロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージクロロー4, 4, 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージョードー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ージフルオロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリフルオロメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリクロロメチル)ー4, 4' ー5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリブロモメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス(トリブロモメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2' ービス(トリョードメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2' ービス(トリョードメチル)ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る群から選択する請求項22のデイスプレイ。

24. 偏光子層、検光子層、該偏光子層と検光子層間に配置された液晶層、該 液晶層の第1の主表面に近接の第1の電極、液晶層の第2の主表面に近接の第2 の電極、該第1および第2の電極は電極が電源へ接続されるときに液晶層間に電 圧を印加するのに適した構成を有する、および偏光子層と検光子層の間に配置され、各々が第1の屈折率と第1の厚さを有する複数の第1の層と、該第1の層と 交互に配置され各々が第2の屈折率と第2の厚さを有する複数の第2の層を含み

第1および第2の屈折率および厚さの値は多層の位相遅れが予め決めた範囲の視角に渡ってホメオトロピックに整列された状態において液晶層の位相遅れと大きさは同じであるが符号が逆である構成の多層薄膜補償板を有し、負の複屈折性を有する該補償板内に少なくとも1つの負のポリイミド薄膜から成り、該ポリイミド薄膜が次の(a)および(b)の群から選択さることを特徴とする液晶ディスプレイ:

(a)式(i)および(i i)から成る群から選択する有機溶媒に可溶性のホモポリイミド膜:

(b)式(i)、(i i)および(i i i)から成る群から選択される有機溶媒に可溶性のコポリイミド膜:

〔上式中の各Rは、H、フエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキル (炭素原子数1~20を有するもの:

FおよびGは共有結合、CH2基、C(CH3)2基、C(CX3)2基(Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、SO2基、Si(R)2基(RはH、炭素原子数 $1\sim20$ を有するフエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN(R)基(R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選んだ置換基である;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数1~20)から成る群から選ぶ; Bは、ハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ;

zは、 $0 \sim 3$ の整数である;

nは、0~4の整数である;および

pおよび q は、それぞれ 0 ~ 3 および 1 ~ 3 の整数であり、 p および q が 1 より 大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基は F である〕; そして x は 1 0 0 から 0 ~ と変わるが、 y はそれに対応して 0 から 1 0 0 ~ と変わる〕。

- 25. 少なくとも1つの負の複屈折膜層と少なくとも1つの正の複屈折膜周を有する液晶デイスプレイに使用され、少なくとも1つの負のポリイミド薄膜を含み、該ポリイミド薄膜が下記の(a) および(b) から成る群から選択されることを特徴とする補償板:
- (a)式(i)および(ii)から成る群から選択する有機溶媒に可溶性のホモポリイミド膜:

(b)式(i)、(ii)および(iii)から成る群から選択される有機溶媒に可溶性のコポリイミド膜:

〔上式中の各Rは、H、フエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキル (炭素原子数1~20を有するもの;

FおよびGは共有結合、CH2基、C(CH3)2基、C(CX3)2基(Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、SO2基、Si(R)2基(RはH、炭素原子数1~20を有するフェール、置換フェール、アルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、および<math>N(R)基(R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選んだ置換基である;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキ

ル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数 1~20)から成る群から選ぶ; Bは、ハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ;

zは、 $0\sim3$ の整数である;

nは、0~4の整数である;および

pおよびqは、それぞれ $0\sim3$ および $1\sim3$ の整数であり、pおよびqが1より 大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基はFである〕;そして xは100から0へと変わるが、yはそれに対応して0から100へと変わる〕

26. 液晶素子、少なくとも2つの複屈折膜および該複屈折膜が前記液晶素子と偏光板の間に保持されるように配置された偏光板から成り、前記複屈折膜が正

の固有複屈折性と光透過性を有する重合体の少なくとも1つの膜および負の固有 の複屈折性と光透過性を有する少なくとも1つの膜から成り、負の複屈折性を有 する少なくとも1つのポリイミド膜から成り、該ポリイミド膜が下記の(a)お よび(b)から成る群から選択されることを特徴とする液晶デイスプレイ。

(a) 式(i) および(i i) から成る群から選択する有機溶媒に可溶性のホモポリイミド膜:

(i)
$$\begin{array}{c} R \\ -R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R \\ A \\ R \\ O \end{array}$$

(b) 式(i)、(ii) および(iii) から成る群から選択される有機溶 媒に可溶性のコポリイミド膜:

$$(i) \qquad \left\{ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \right\} \left[\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \right] \left[\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \right]$$

〔上式中の各Rは、H、フエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキル (炭素原子数1~20を有するもの;

FおよびGは共有結合、CH2基、C(CH3)2基、C(CX3)2基(Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、SO2基、Si(R)2基(RはH、炭素原子数 $1\sim20$ を有するフエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN(R)基(R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選んだ置換基である;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数1~20)から成る群から選ぶ; Bは、ハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ;

zは、 $0 \sim 3$ の整数である;

nは、0~4の整数である;および

pおよびqは、それぞれ0~3および1~3の整数であり、pおよびqが1より 大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基はFである〕:そして x は100から0へと変わるが、y はそれに対応して0から100へと変わる]

27. 二無水物は、ピロメルト酸二無水物、3,6-ジフエニルピロメルト酸 二無水物、3,6-ビス(トリフルオロメチル)ピロメルト酸二無水物、3,6

ービス (メチル) ピロメルト酸二無水物、3,6-ジョードピロメルト酸二無水 物、3,6-ジブロモピロメルト酸二無水物、3,6-ジクロロピロメルト酸二 無水物、3,3',4,4'ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2, 3, 3', 4'-ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2, 2'3, 3' ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、3,3',4,4'-ビフエニルテ チラカルボン酸二無水物、ビス(2,3-ジカルボキシフエニル)メタン二無水 物、ビス(2,5,6ートリフルオロー3,4-ジカルボキシフエニル(メタン 二無水物、2,2ービス(3,4ージカルボキシフエニル)プロパン二無水物、 キサフルオロプロパン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)エーテ ル二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)スルホン二無水物)、4, 4′-〔4, 4′-イソプロピリデンージ(p-フエニレンオキシ)) ビス(フ タル酸二無水物)、N,N-(3, 4 -ジカルボキシフエニル)N-メチルアミ ン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)ジエチルシラン二無水物、 2, 3, 6, 7ーナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、1, 2, 5, 6ーナ フタレンーテトラカルボン酸二無水物、2,6-ジクロロナフタレン-1,4, 5,8ーテトラカルボン酸二無水物、チオフエンー2,3,4,5ーテトラカボ ン酸二無水物、ピラジンー2,3,5,6ーテトラカルボン酸二無水物、ピラジ ンー2,3,5,6ーテトラカボン酸二無水物、2,2′ージブロモー4.4′ -5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ジクロロー4, 4′, 5, 5′ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2′ージョードー 4, 4, 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ージフルオ ロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービ ス (トリフルオロメチル) -4, 4, 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二

無水物、2, 2' -ビス(トリクロロメチル)-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ビス(トリブロモメチル)-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、および2, 2' ビス(トリョードメチル)-4, 4', 5, 5' ビフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る群から選ぶ請求の範囲第26項記載のデイスプレイ。

28. ジアミンは o ーフエニレンジアミン、mーフエニレンジアミン、pーフ エニレンジアミン、2, 4ージアミノトルエン、1, 4ージアミノー2ーメトキ シベンゼン、1, 4ージアミノー2ーフエニルベンゼン、1, 3ージアミノー4 -クロロベンゼン、4, 4 -ジアミノビフエニル、4, 4 ' ジアミノジフエニル メタン、2,2ービス(4ーアミノフエニル)プロパン、2,2ービス(4ーア ージアミノジフエニルエーテル、3,4′ージアミノフエニルエーテル、1,3 ービス(3-アミノフエノキシ)ベンゼン、1,3-ビス(4-アミノフエノキ シ) ベンゼン、1, 4-ビス (4-アミノフエノキシ) ベンゼン、4, 4'-ビ ス(4-アミノフエノキシ)ビフエニル、4,4′ービス(3-アミノフエノキ シ) ビフエニル、2, 2-ビス〔4-(4-アミノフエノキシ) フエニル〕プロ パン、2, 2-ビス [4-(4-r)] [4-(3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、4, 4-ジアミノジフエニルチオエーテ ル、4, 4' ージアミノジフエニルスルホン、2, 2' ージアミノベンゾフエノ ン、3, 3' -ジアミノベンゾフエノン、1, 8 -ジアミノナフタレン、1, 5ージアミノナフタレン、2,6ージアミノピリジン、2,4ージアミノピリミジ)-4,4'-ジアミノビフエニル、<math>2,2'-ジブロモー4,4'-ジアミノビフエニル、2, 2' -ジシアノー4, 4' -ジアミノビフエニル、2, 2' -ジクロロー6, 6′ ージメチルー4, 4′ ージアミノビフエニル、2, 2′ ージ メチルー4, 4' ージアミノビフエニル、3, 3' ージメチルー4, 4' ージア ミノビフエニル、2,2 $^\prime$ ージカルボアルコキシー4, 4^\prime ージアミノビフエニ ルおよび2, 2' - ジカルボアルコキシ-6, 6' - ジメチル-4, 4' - ジア

ミノビフエニルから成る群から選ぶ請求の範囲第26項記載の膜。

29. 芳香族二無水物が式(X)(式中のZは前記Bについて定義したものと同一の群から選ぶ、mは $0\sim2$ の整数である)を有する請求項25のデイスプレイ:

30. 二無水物は、2, 2'ージブロモー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ージクロロー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ージクロロー4, 4, 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ージョードー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ージフルオロー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ービス(トリフルオロメチル)ー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2'ービス(トリクロロメチル)ー4, 4'ー5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ービス(トリクロロメチル)ー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2'ービス(トリブロモメチル)ー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2'ービス(トリョードメチル)ー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2'ービス(トリョードメチル)ー4, 4', 5, 5'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る群から選択する請求項29のデイスプレイ。

31. 作用および受動領域、フロントガラス、リヤガラス、該フロントガラスとリヤガラス間に形成されて液晶材料を充てんしデイスプレイの全面積より実質的に小さい作用領域を画定する第1のシールド・キヤビテイ、フロントガラスとリヤガラス間に形成されて液晶材料を含まずデイスプレイの全視野の実質部である受動領域を画定する第2のキヤビテイ、該受能領域上にあってしるしを有し第1のシールドキャビテイと見当が合ったカットアウト領域と第2のキヤビテイと見当の合ったしるしを形成する光透過性領域を有する不透明材から成るマスク、

およびリヤガラスの後方にある光源を有し、デイスプレイの作用領域が液晶材料の選択的付勢によって変わり、マスク上のしるしが光源によって照明されるデイスプイにおいて、負の複屈折性を有する少なくとも1つのポリイミド膜から成り、該ポリイミド膜が下記の(a)および(b)から成る群から選択されることを特徴とするデイスプレイ:

(a)式(i)および(i i)から成る群から選択する有機溶媒に可溶性のホモポリイミド膜:

$$(i) \qquad - \bigvee_{0}^{R} \bigvee_{R} \bigvee_{0}^{R} \bigvee_{1}^{R} \bigvee_{1}^{R}$$

(b)式(i)、(ii)および(iii)から成る群から選択される有機溶媒に可溶性のコポリイミド膜:

〔上式中の各Rは、H、フエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキル (炭素原子数1~20を有するもの;

FおよびGは共有結合、CH2基、C(CH3)2基、C(CX3)2基(Xはハロゲンである)。CO基、O原子、S原子、SO2基、Si(R)2基(RはH、炭素原子数 $1\sim20$ を有するフエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキルから成る群から別々に選ぶ)、およびN(R)基(R基は前記定義のもの)から成る群から別々に選んだ置換基である;

Aは、水素、ハロゲン、アルキル、置換アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、置換アルコキシ、アリール、置換アリール、脂肪族および芳香族エステルおよびそれらの混合物(炭素原子数1~20)から成る群から選ぶ;Bは、ハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、フエニル又は置換フエニル(フエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキルおよびそれらの混合物から成る群から選ぶ;

zは、 $0 \sim 3$ の整数である;

nは、0~4の整数である;および

pおよびqは、それぞれ $0\sim3$ および $1\sim3$ の整数であり、pおよびqが1より大きいとき、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基はFである〕;そしてxは100から0へと変わるが、yはそれに対応して0から100へと変わる〕

32. 二無水物は、ピロメルト酸二無水物、3,6ージフエニルピロメルト酸 二無水物、3,6ービス(トリフルオロメチル)ピロメルト酸二無水物、3,6ージョードピロメルト酸二無水物、3,6ージュードピロメルト酸二無水物、3,6ージューピロメルト酸二無水物、3,6ージューピロメルト酸二無水物、3,6ージューピロメルト酸二無水物、3,6ージューピロメルト酸二無水物、3,3′,4,4′ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2,3′,4′ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2,2′3,3′ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、3,3′,4,4′ービフエニルテチラカルボン酸二無水物、ビス(2,3ージカルボキシフエニル)メタン二無水物、ビス(2,5,6ートリフルオロー3,4ージカルボキシフエニル(メタン二無水物、2,2ービス(3,4ージカルボキシフエニル)プロパン二無水物、2,2ービス(3,4ージカルボキシフエニル)ー1,1,3,3,3,3ーへ

キサフルオロプロパン二無水物、ビス(3、4ージカルボキシフエニル)エーテル二無水物、ビス(3、4ージカルボキシフエニル)スルホン二無水物)、4、4′ー [4、4′ーイソプロピリデンージ(pーフエニレンオキシ)] ビス(フタル酸二無水物)、N、Nー(3、4ージカルボキシフエニル)Nーメチルアミン二無水物、ビス(3、4ージカルボキシフエニル)ジエチルシラン二無水物、2、3、6、7ーナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、1、2、5、6ーナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、2、6ージクロロナフタレンー1、4、5、8ーテトラカルボン酸二無水物、チオフエンー2、3、4、5ーテトラカボン酸二無水物、ピラジンー2、3、5、6ーテトラカルボン酸二無水物、2、2′ージブロモー4、4′ー5、5′ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2、2′ージクロロー4、4′、5、5′ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2、2′ージョードー4、4、5、5′ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2、2′ージョードー4、4、5、5′ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2、2′ージョードー

ロー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス (トリフルオロメチル) ー4, 4, 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス (トリクロロメチル) ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' ービス (トリブロモメチル) ー4, 4', 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、および2, 2' ビス (トリョードメチル) ー4, 4', 5, 5' ビフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る群から選ぶ請求の範囲第 3 1 項記載のデイスプレイ。

 $33. \ \exists r \ge \nu \exists \circ - \neg r = \nu \nu \nu \exists r \ge \nu, \ m - \neg r = \nu \nu \nu \exists r \ge \nu, \ p - \neg r = \nu \nu \nu \exists r \ge \nu, \ 2, \ 4 - \vec{\nu}r \ge J + \nu \nu \nu, \ 1, \ 4 - \vec{\nu}r \ge J - 2 - \nu \nu \nu \nu \nu, \ 1, \ 4 - \vec{\nu}r \ge J - 2 - \nu \nu \nu \nu \nu \nu, \ 1, \ 3 - \vec{\nu}r \ge J - 4 - \nu \nu \nu \nu \nu \nu \nu, \ 1, \ 3 - \vec{\nu}r \ge J - 4 - \nu \nu \nu \nu \nu \nu, \ 2, \ 2 - \nu \nu \nu \nu, \ 4, \ 4 - \nu \nu \nu \nu \nu, \ 2, \ 2 - \nu \nu \nu, \ 4 - \nu \nu \nu \nu, \ 2, \ 2 - \nu \nu, \ 4 - \nu \nu \nu, \ 4, \ 4' - \nu \nu \nu \nu \nu, \ 1, \ 3 - \nu \nu \nu, \ 1, \ 4 - \nu \nu, \ 2, \ 2 - \nu \nu, \ 4, \ 4' - \nu \nu \nu, \ 4, \$

ス ($4-r \le 1/r \le$

ミノビフエニル、2, 2' -ジカルボアルコキシー4, 4' -ジアミノビフエニルおよび2, 2' -ジカルボアルコキシー6, 6' -ジメチルー4, 4' -ジアミノビフエニルから成る群から選ぶ請求の範囲第31項記載の膜。

34. 芳香族二無水物が、式(X) (式中のZは前記Bについて定義したものと同一のものから選び、mは0~2の整数である)を有する請求項31のデイスプレイ:

ル)-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカボン酸二無水物、2, 2' -ビス (トリクロロメチル) -4, 4' -5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2' -ビス (トリブロモメチル) -4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物および2, 2' -ビス (トリヨードメチル) -4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物から成る請求項34のデイスプレイ。

【発明の詳細な説明】

負複屈折のポリイミド膜

技術分野

この発明は、液晶デイスプレイにおける補償層に使用する負の複屈折を有する 可溶性ポリイミド膜に関する。

背景技術

液晶は電子デイスプレイ用に有用であるが、これは液晶の薄膜を通って進む光が薄膜の複屈折によって影響を受け、その複屈折は薄膜に電圧を印加することによって制御できるという特徴を有するためである。液晶デイスプレイは、環境光を含む外部源からの光の透過又は反射を他のデイスプレイに使用される蛍光材料に必要な電力よりも著しく小さい電力で制御できるので望ましい。現在、液晶は一般にデジタル時計、計算器、携帯計算機、および長寿命、極低電圧および低消費電力を必要とする他の多くの電子装置のような用途に使用されている。特に、携帯計算機は液晶デイスプレイの利点を示し、デイスプレイの電力使用を最少にして電池を再充電前にできるだけ長期間動作させ乍ら、該電池使用の大部分を計算用に向けている。

直視したときには、液晶デイスプレイは高品質の出力を提供するが、大視角では、像の品質は低下しコントラストが悪くなる。これは、液晶セルが多数の異方性液晶分子を含む液晶媒質の示す複屈折効果によって動作するためである。かかる材料は正の1軸性複屈折性(n₁>n₁₁、すなわち、異常屈折率は常屈折率より大きい)であって、異常屈折率は長分子軸の整列と関係する。通過する光に及ぼす該材料の位相リタデーション効果は、光の傾斜角と共に変わり、大視角においては低品質像となる。しかしながら、液晶セルと共に光学的補償素子を導入することによって、その望ましくない角度効果を修正して、大視角において高コントラストを維持することができる。

必要な光学補償のタイプは使用するデイスプレイのタイプに依存する。普通の

ブラック・デイスプレイにおいては、ねじれネマチックセルは、透過軸が相互に 平行でセルの後面における液晶のデイレクタの向きに平行である偏光子の間に配 置される。非印加状態において、背面光からの傾斜光は第1の偏光子によって偏光され、セルを通過中にその偏光方向をセルのねじれ角まで回転される。そのねじれ角は、光が出力偏光子によって遮断されるように90°に設定されるデイスプレイの明るく見える部分に電圧を選択的に印加することによってデイスプレイにパターンを書き込むことができる。

しかし、大きい角度で見ると、常時黒デイスプレイの暗(非付勢)領域が明る く見える、これは該角度で液晶層を通過する光に対する角度依存リタデーション 効果、すなわちオフノーマル入射光が偏光の角度依存変化を感知するためである 。ねじれセルに類似の光学対称を有するが、その効果が逆である補償素子を使用 することによって、コントラストを回復さすことができる。1つの方法は、活性 液晶層の後に逆へリシテイのねじれセルを設けることである。これらの補償法は 、補償素子が光学的対称性をねじれネマチックセルと共にわかったために作用し 、両者は直交光伝搬方向に直角の異常軸をもった1軸性複屈折材料である。これ らの補償法は、必要な光学的対称をもった材料が容易に入手できるので広く利用 されてきた。逆ねじれセルは液晶を用い、A - 板リターダはポリビニルアルコー ルのような重合体を引伸ばすことによって容易に製造される。

これらの補償法の効果にもかかわらず、この方法には常時黒動作方式伴う欠点がある。常時黒デイスプレイの外見はセルの間隙に極めて敏感である。その結果、均一な暗い外見を維持するために、液晶セルを非常に厚く作る必要があり、それは液晶の応答時間が許容できない程長くなる。その上、逆ねじれ補償法は、光学列に第2の液晶セルの挿入を必要とし、デイスプレイにかなりのコスト、重量およびかさばりを加える。これらの理由から、これらの欠点を回避するために常時白表示を補償することが極めて望ましい。

常時白デイスプレイ構造において、90°ねじれネマチックセルは、各偏光子の透過軸が隣接するネマチックセルの領域において液晶分子のデイレクタ配向に平行であるように交差する偏光子の間に配置される。これは、常時黒デイスプレイの場合の明暗のセンスを逆にさせる。非付勢(非印加電圧)領域は常時白デイ

スプレイにおいては明るく見えるが、付勢領域は暗く見える。表面上暗い領域が

大きな角度で見たときに明るく見える問題がなお生じるが、その理由は異なりその補正は別なタイプの光学的補償素子を必要とする。付勢領域における液晶分子は印加電界に配向(整列)する傾向がある。この配向が完全の場合には、セル内の全ての液晶分子はそれらの長軸を基板ガラスに直角にする。ホメオトロピック配列として知られるこの配列は正の複屈折C一板の光学対称性を示す。付勢状態において、常時白デイスプレイは垂直入射光(それは直交偏光子によって遮断される)に対し等方性に見える。

視角に伴うコントラストの低下は、ホメオトロピック液晶層がオフノーマル光に対して等方性に見えないために生じる。オフノーマルの角度で向けられた光は液晶層の複屈折のために2モードで伝搬し、モード間の位相の遅れは光の入射角と共に増す。この入射角への位相依存性は偏光状態にだ円形を与え、それは第2の偏光子によって不完全に消滅されて、少しのリークをもたらす。C一板の対称性のために、その複屈折は方位依存性を有する。必要なことは、光学的補償素子であって、C一面対称性においてであるが負(n11>n1)複屈折である。かかる補償器は液晶層によるものとは逆符号の位相遅れを与え、それによって最初の偏光状態を回復させて、出力偏光子によって光を遮断させる。

この技術は、必要な光学対称性をもったC-板補償器を作ることが不可能又は 困難であったのでこれまでに使用されなかった。負のC-板光学対称性および必要な均一性を備えた大きい面積の膜(フイルム)を得るために伸張又は圧縮する 方法が見つかっておらず、サフアイアのような負複屈折結晶から補償器を作ることも不可能であった。補償器を有効にするために、かかる板の位相リタデーションは液晶の位相リタデーションと同一の大きさをもつと共に液晶の位相リタデーションの変化と同一の率で視角と共に変化しなけばならない。これらの制限は負板の厚さが10μmの桁であることを意味し、それは正確な負複屈折性を有し同時に該板の表面が確実に平行である極薄板の研磨を必要とするため、該方法の達成を極めて困難にさせている。かかるデイスプレイは寸法が比較的大きいから、十分な大きさの負複屈折結晶の入手も極めて困難である。直交A-板補償器を利用した補償法も提案されてきた。しかしながら、かかる装置は方位角(C-板) 対称性をもった補償器を提供することができない。これらの困難さのために、適 当な補償器が入手できたならば常時白のタイプは優れた品質のデイスプレイを提 供できても、技術的傾向は常時黒のデイスブレイに依存してきた。

補償器製造における従来の研究は、例えば富士写真フィルム社による米国特許第5,138,474号に記載されているが、その方法は負複屈折に必要なフィルム伸張を与えることに依存している。補償器は、フィルムの複屈折性(Δn)とフィルムの厚さ(d)の積として定義されるリタデーション(Re)の関数である視角依存性を改善するように設計されている。その視角は、光学軸を実質的に直角方向に有するフィルム、さらに詳しくは、負の固有複屈折性を有する2軸方向に伸張したフィルムと正の固有複屈折性を有する1軸方向に伸張したフィルムの積層フィルムを液晶セルと偏光シートの間に挿入することによって改善している。正の固有複屈折性をもった伸張フィルムの調製に使用する重合体の好適な例は、ポリカーボネート、ポリアクリート、ポリエチレン、テレフタレート、ポリエーテルスルホン、ポリフエニレンスルフィド、ポリフエニレンオキシド、ポリアリルスルホン、ポリアミドーイミド、ポリイミド、ポリオレフィン、ポリ塩化ビニル、セルロースおよびポリアクリレートおよび例えば、溶液流延によって作った高固有複屈折性を有するポリエステルを含む。

負の固有複屈折性伸張フイルムの好適例は、スチレン重合体、アクリルエステル重合体、メタクリル酸エステル重合体、アクリロニトリル重合体およびメタクリロニトリル重合体を含むが、固有複屈折の高絶体値、透明性、および溶液流延によるフイルムへの加工容易性の観点からポリスチレン重合体が最適である。

しかしながら、今日まで必要な配向を導入するために重合体フイルムの物理的 伸張に頼ることなく負の固有複屈折性フイルムを製造する方法は提案されていない。必要な配向および光の散乱を増す整列領域を得るために重合体フイルムの物 理的伸張は、特に膜の均一性に関して達成が難しい。巨視的レベルでフイルムは 外面的に均一に見えるが、微視的レベルでは均一でない。今日まで、微視的に均 一で、自己配向、本質的に面内配向、負の固有複屈折膜は提供されていない。

発明の開示

本発明によって、膜(フイルム)のキヤスト(流延)に使用したときに自己配 向過程を受けてポリイミド主鎖がフイルムの表面に平行に整列されるようになる 新規クラスの可溶性ポリイミドが提供される。この面内配向は負複屈折を示すフ イルムを与える。

本発明の別の目的は、ポリイミド主鎖の線状性および剛性を変えることによって面内配向の度合、従って負複屈折の度合を制御する能力を教示することである

さらに本発明の別の目的は、ポリイミド主鎖の線状性および剛性を高めることによって面配向度および関連する負複屈折度を高められること、および逆に、ポリイミド主鎖の線状性および剛性を低下させることによって負複屈折度を低下させることを教示することにある。

さらに本発明の別の目的は、0.2以上の負複屈折値を示すポリイミド薄膜の 調製法の教示にある。

さらに本発明の別の目的は、本質的非複屈折性のポリイミド薄膜の調製法の教 示にある。

本発明の別の目的は、ポリイミド主鎖の線状性および剛性を調節することによって0~0.2以上の間のポリイミド薄膜の負複屈折度の制御能力を教示することにある。

本発明の別の目的は、無毒の有機溶媒、望ましくはケトンとエーテルの混合溶 媒にイミドの形で可溶性であって、例えば回転コーテイングによって負複屈折性 を示す薄膜を形成することができるホモポリイミドおよびコポリイミドを提供す ることにある。

本発明のこれらおよび他の目的は、図面、詳細な説明および請求の範囲を見ることによって明らかである。

図面の詳細な説明

第1図は、コポリイミドの組成〔3, 3', 4, 4' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物(BPDA)-2, 2' ビス(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノビフエニル(TFMB) $]_x$ - [ピロメリト酸二無水物(PMDA)

-2, 2' -ビス(トリフルオロメチル) -4, 4' -ジアミノビフエニル(T FMB)] y対屈折率のプロットである(但し該コポリイミドの含量はxが 1 0 0 \sim 0 に変わるに伴い変わり、y はそれに対応して0 \sim 1 0 0 に変わる);

第2図はツイストネマチック透過形液晶デイスプレイの横断面略側面図;

第3図は第2図に示したデイスプレイの多層部の拡大図;

第4図は別の液晶デイスプレイの斜視図:

第5図は(BPDA-TFMB) 0.5- (PMDA-TFMB) 0.5コポリイミドに対して透過方式で得られた広角度X-線回折(WAXD) パターン;

第6図は(BPDA-TFMB) 0.5-(PMDA-TFMB) 0.5コポリイミ ドの反射方式で得られた広角度 X-線回折(WAXD) パターン;

第7図は、Xが0.5、0.7および1.0でyがそれぞれ0.5、0.7および0で波長が1778cm⁻¹における一連の(BPDA-TFMB)x-(PMDA-TFMB)yコポリイミドのフーリエ変換赤外(FTIR)スペクトグラフであって、対称および非対称の伸縮振動を示す;

第8図は、xが0.5、0.7および1.0でyがそれぞれ0.5、0.3および0で波長が738cm⁻¹おける一連の(BPDA-TFMB)x-(PMDA-TFMB)yコポリイミドのフーリエ変換(FTIR)スペクトグラフであって、面内および面外振動モードを示す。

第9図は、過マンガン酸カリウム/リン酸溶液での腐食後のホモポリイミドB PDA-TFMBの透過電子顕微鏡写真であって、フイブリル型の組織を示し結晶のC-軸がフイブリル方向に平行であることを示し、面内配向を示す;

第10図は能動および受動表示領域をもったデイスプレイを示す;

第11図は第10図のデイスプレイに使用される液晶セルを示す;

第12図は第11図の液晶セルと共に使用されるマスクを示す;

第13図は液晶デイスプレイ (LCD) の種々の構成要素の分解組立図;

第14図は第10図、第12図および第13図に凡例で示した色表である。

発明を実施するための最良の形態

本発明のホモポリイミドおよびコポリイミドは、一般式(I)のピロメルト酸

二無水物および置換ピロメルト酸二無水物のようなベンゼン二無水物:

$$\begin{pmatrix} R \\ R \end{pmatrix}$$

および/または式(II)のテトラカルボン酸二無水物およびそれらのそれぞれの 置換誘導体と:

式(III)のモノ芳香族およびポリ芳香族ジアミンとの混合体から成る:

$$H_{2}N = \begin{bmatrix} & & & & \\$$

(式中の各Rは典型的な基であるH、ハロゲン、フエニル、置換フエニル、アルキルおよび置換アルキル、特にハロゲン化アルキルを別々に選んで置換基である; GおよびFはそれぞれ共有結合又は結合ボンド、CH2基、C (CH3)2基; C (CF3)2基、C (CX3)2基(但しXはハロゲンである)、CO基、O原子、S原子、SO2基、Si (CH2CH3)2基又はN (CH3)基から成る代表的かつ説明のための群から選ぶ; Bはハロゲン、例えば、フッ化物、塩化物、ヨウ化物および臭化物、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキル、フエニル又は置換フエニル(但しフエニル環上の置換基はハロゲン、C1-3アルキル、C1-3ハロゲン化アルキルおよびそれらの混合体を含む); Zは0~3の整数;

各Aは水素、ハロゲン、例えばフッ化物、塩化物、ヨウ化物および臭化物;アルキル、置換アルキル、例えばハロゲン化アルキル、ニトロ、シアノ、チオアルキル、アルコキシ、アリール又は置換アリール、例えばハロゲン化アリール、アル

キルエステル、置換アルキルエステルおよびそれらの混合体から成る群からそれぞれ選ぶ;nは $0\sim4$ の整数;およびpおよびqはそれぞれ $0\sim3$ および $1\sim3$ の整数(但しpおよびqは1より大きい、ベンジル又は置換ベンジル基間の結合基はFである)。

望ましい形態における式(II)のテトラカルボン酸二無水物は式(X)に示した2および2′の位置で置換される。

そしてAnは前に定義したもの、さらにAnは前に定義したもの、さらにAnはでなる。さらにAnはでなる。さらにAnはでする。さらにAnはでする。さらにAnはでする。さらにAnはでする。さらにAnはでする。さらにAnはでする。さらにAnはでする。さらにAnない。Cn0、Cn1・3 Cn1・3 Cn1・4 Cn1・5 Cn1・5 Cn1・6 Cn1・7 Cn1・7 Cn1・8 Cn1・9 Cn1

従って、本発明は(1)式(II)の酸二無水物および式(III)のジアミンから作り式(IV)により一般式で示したホモポリマー;

および(2)式(I)の酸二無水物および式(III)のジアミンから作り(その場

合の p は溶解度を保証するために少なくとも 1 でなければならない)、式 (V) により一般式で示したホモポリマーをもくろんでいる:

最適の実施態様において、置換酸二無水物から作ったホモポリマーは式(X)に示した2および2′の位置で置換され、ジアミンは式(XII)の一般式で示したように式(III)を有する。

さらに、本明細書で用いている用語「コポリイミド」は2つの異なる反復単位のみを含有するポリイミド限定されないで、2つ又は2つ以上の反復単位を有する全てのポリイミドを含むことを意図している。従って、本発明のコポリイミドは(1)(a)式(I)の酸二無水物および式(III)の少なくとも2つの異なるジアミンで作り、又は(b)式(I)の少なくとも2つの異なるるジアミンで作り、又は(b)式(I)の少なくとも2つの異なる酸二無水物および式(III)のジアミンで作り、一般式(VI)で示すことができる:

;又は(2)(a)式(II)の酸二無水物と式(III)の少なくとも2つのジアミンで作り、又は(b)式(II)の少なくとも2つの酸二無水物で作り、一般式(VII)で示される:

;又は式(III)のジアミンと式(I)および(II)の2つ又は2つ以上の有機 二無水物、又はそれらの混合体で作り、一般式(VIII)で示される:

$$\begin{bmatrix} \begin{pmatrix} 1 & 1 & 1 \\ 0 & 1 & 1 \\$$

望ましい実施態様において、本出願人が最良モードと考えるポリイミドは一般に式(XI)で示した形を有する:

xとyとの関係は逆であって、xが100から0に変わるとyはそれに対応し

て0から100に変わる。

上記のポリイミドおよびコポリイミドは末端基をもたない、または末端基の存在を示していないが、末端基は存在し該末端基の性質は反応条件によって制御さる、又は付加剤の添加によって決定される。従って、末端基は、出発材料の厳密な分子の組成並びにランダム縮合重合過程に依存してアミノ基、無水物基又はそれらの組合せにすることができる。

式(III)のジアミンが式(I、II又はX)の二無水物に対して約1~10モル%と少し過剰に使用されると、得られるポリイミドは優先的にアミノ基を末端基とし、重合体の末端基は未反応アミノ基となる。一方、式(I、II又はX)の二無水物が式(III)のジアミンに対して約1~10モル%と少し過剰に使用さ

れると、得られるポリイミドは優先的に無水物を末端基とし、重合体の末端基は 未反応無水物基となる。しかしながら、ポリイミドが1個のアミノ基および1個 の無水物又は酸基を末端基とする場合が生じうる。同様に、本発明コポリイミド は、反応するジアミンおよび二無水物の厳密な重合条件およびモル比に依存して 無水物基、アミノ基又はそれらの混合体を末端基にすることができる。

場合によっては、停止剤を用いて成長するポリイミド又はコポリイミドの停止をさせる。これらの停止剤はしばしば重合体連鎖の最終長さを短くさせることによって重合体の分子量の制御および/または重合体連鎖の末端に必要な官能価を与えるために使用される。これらの停止剤は単純な無水物又は単純なアミン又はそれらと反応性の反応物質にすることができる。これらの停止剤は一官能性が望ましいから、それらは成長する重合体鎖に使用する特定の停止剤を付加させる。付加剤として有用な無水物フタル酸無水物のような芳香族無水物から成る典型的かつ説明的な群から選ぶ。付加剤として有用なアミンは典型的に、例えばアニリン、メチルアニリン、ジメチルアニリン又はナフチルアミンのような芳香族アミンから成る群から選ぶ。

本発明に有用な無水物は、典型的に、例えば、ピロメルト酸二無水物、3,6 ージフエニルピロメルト酸二無水物、3,6ービス(トリフルオロメチル)ピロメルト酸二無水物、3,6ージブロモピロメルト酸無水物、3,6ージクロロピロメルト酸二無水物、3,3′,4,4′ーベンゾフエノンテトラカルボン酸二

無水物、2, 3, 3', 4' -ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、2, 2', 3, 3' -ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、3, 3' 4, 4' -ビフエニルカルボン酸二無水物、ビス(2, 3 -ジカルボフエニル)メタン二無水物、ビス(2, 5, 6 -トリフルオロ-3, 4 -ジカルボキシフエニル)メタン二無水物、2, 2 -ビス(3, 4 -ジカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3, 3 -ヘキサフルオロプロパン二無水物、ビス(3, 4 -ジカルボキシフエニル)エーテル二無水物(4, 4' -オキシジフタル酸無水物)、ビス(3, 4 -ジカルボキシフエニル)スルホン二無水物(3, 3', 4, 4' -ジフエニルスルホンテトラカルボン酸無水物)、4, 4' - $\{4$, 4' $\{4'$ $\{4'\}$

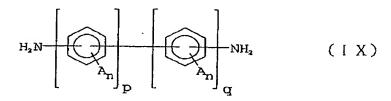
ンージ(p-7エニレンオキシ)〕ビス(7タル酸無水物)、N, N-(3,4 ージカルボキシフエニル)-N-メチルアミン二無水物、ビス(3, 4 ージカルボキシフエニル)ジエチルシラン二無水物;2, 3, 6, 7-および1, 2, 5, 6-ナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、2, 6-ジクロローナフタレンー1, 4, 5, 8-テトラカルボン酸二無水物のようなナフタレンテトラカルボン酸無水物;又はチオフエン-2, 3, 4, 5-テトラカルボン酸二無水物、ピラジン-2, 3, 5, 6-テトラカルボン酸二無水物およびピリジン-2, 3, 5, 6-テトラカルボン酸二無水物のような複素環式芳香族テトラカルボン酸二無水物である。

特に望ましい二無水物は 2 、 2' ージブロモー 4 、 4' 、 5 、 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、 2 、 2' ージクロロー 4 、 4' ー 5 、 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物、および 2 、 2' ートリハロ置換二無水物のような 2 、 2' ー置換二無水物を含み、特に 2 、 2 ービス(トリフルオロメチル)ー 4 、 4' ー 5 、 5' ービフエニルテトラカルボン酸二無水物が望ましい。

そして、一般に、ジアミンは典型的に、例えば、o-、m-およびp-フエニレンジアミン、2, 4-ジアミノトルエン、1, 4-ジアミノ-2-メトキシベンゼン、1, 4-ジアミノ-2-フエニルベンゼンおよび1, 3-ジアミノ-4-クロロベンゼンのようなベンゼンジアミンから成る群から選ぶ。本発明に有用な他のポリ芳香族ジアミンは4, 4' -ジアミノビフエニル、4, 4-ジアミノジフエニルメタン、2, 2-ビス(4-アミノフエニル)プロパン、2, 2-ビ

 ニルチオエーテル、4, 4′ージアミノジフエニルスルホン; 2, 2′ージアミノベンゾフエノン、および3, 3′ージアミノベンゾフエノン; 1, 8ーおよび1, 5ージアミノナフタレンのようなナフタレンジアミン; 又は2, 6ージアミノピリジン、2, 4ージアミノピリジンおよび2, 4ージアミノーSートリアジンのような複素環式芳香族ジアミンを含む。

一般式(IX)のジアミンが特に有用である:



実施例

有機溶媒に可溶性であるポリイミドおよびコポリイミドの製造法を示す次の代表的な実施例(説明のためのものであって限定を意図するものではない)を参照することによって、本発明がさらによく理解できるものと思われる。

ホモポリイミド用1工程法

実施例1

 エニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

その重合体の性質:30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $[\eta]$ = 1.62 d 1/g; T g = N/A; T (-5%) / 空気-550 \mathbb{C} ; T (-5%) $N_2 = 560$ \mathbb{C} ; そして $m-\rho$ レゾール、 $p-\rho$ ロロフエノールに可溶性。

実施例2

本例は4, 4' - オキシジフタル酸無水物(ODPA)および2, 2' - ビス (トリフルオロメチル)-4, 4' - ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン0.06g(任意)を含有するm-クレゾール6.21g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にTFMB1.09ミリモルを含むかくはん溶液にBTDA1.09ミリモルを添加した。該溶

液を3時間かくはんした後、200 ℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、10 mlのm ークレゾールで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11 へ添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150 ℃で24 時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $[\eta]$ = 1.1 d l / g; T g = 275 \mathbb{C} ; T (-5%) / 空気 = 570 \mathbb{C} ; T (-5%)) $N_2 = 580\mathbb{C}$; そして $m-\rho$ レゾール、 $p-\rho$ ロロフエノール、NMP, お

よびシムーテトラクロロエタンに可溶性。

実施例3

室温において N_2 雰囲気下イソキノリン0.06g(任意)を含有するm-クレゾール5.72g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にTFMB0.93ミリモルを含むかくはん溶液にDSDA0.93ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、10mlのm-クレゾールで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11~添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $\{\eta\}$ = 1.0 d 1/g; $Tg=320\mathbb{C}$; T(-5%) /空気=540 \mathbb{C} ; T(-5%)) $N_2=51\mathbb{C}$; UVデータ:透明性の発生=375nmそして最高透明度=85%; そして $m-\rho$ レゾール、 $p-\rho$ ロロフエノールに可溶性。

実施例4

本例は3,3 $^{\prime}$,4,4 $^{\prime}$ -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物(BTDA)

および2, 2' -ビス(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン0.08g(任意)を含有するm-クレゾール6.9g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にTFMB1.09ミリモルを含むかくはん溶液にBTDA1.25ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、10mlのm-クレゾールで希釈し、次に激しくかくはんし

た95%エタノール11へ添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1℃における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $\{\eta_1\}=4$.9 d 1/g; T (-5%) /空気=600 \mathbb{C} ; T (-5%) N_2 =600 \mathbb{C} ; UVデータ:透明性発生=390n mそして最高透明度=84%; $m-\rho$ レゾール、 $p-\rho$ ロロフエノールに可溶性。

実施例5

本例は2, 2' -ビス(3, 4-ジカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン二無水物(6 FDA)および2, 2' -ビス(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノビフエニル(T FMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温において N_2 雰囲気下イソキノリン0.2g(任意)を含有するm-2レゾール32.2g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にTFMB4.68ミリモルを含むかくはん溶液に6FDA4.68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、10mlom-2レゾールで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11~添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質: 30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $[\eta]$ =

1. 42dl/g; Tg=320℃; T(-5%)/空気=530℃; T(-5%)
 %) N2=540℃; UVデータ:透明性発生=350nmそして最高透明度=90%; そしてアセトン、ペンタノン、m-クレゾール、p-クロロフエノールに可溶性。

実施例6

本例は2, 2' ービス(3, 4 ージカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3 ーヘキサフルオロプロパン二無水物(6 F D A)および4, 4' ージアミノー2, 2' ージクロロー6, 6' ージメチルビフエニル(D C M)のホモポリ

イミドの製造法を説明する。

室温において N_2 雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール33.9g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDCM4.68ミリモルを含むかくはん溶液に6FDA4.68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に4時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、30 mlのN ーメチルピロリドン(NMP)で希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11~徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1℃における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $[\eta]=1.10$ d 1/g; Tg=310℃; T(-5%) /空気=446℃; T(-5%) N2=512℃; UV-可視光データ:透明性遮断=378 n m、最高透明 度=92%; そしてアセトン、THF、シクロヘキサノン、クロロホルム、DM F、NMP、DMP、DMA c および $m-\rho$ レゾールに可溶性。

実施例7

本例は3, 3'-4, 4'-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物(BPDA) および<math>4, 4' ジアミノー2, 2'-ジクロロー<math>6, 6'-ジメチルビフエニル (DCM) のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール2

その重合体の性質:30.1 \mathbb{C} におけるm-クレゾール中の固有粘度 $[\eta]=$ 5.39d1/g; Tg=342 \mathbb{C} ; T(-5%)/空気-465 \mathbb{C} : T(-5

%) N₂ = 5 1 6 ℃; UV-可視光データ: 透明性遮断= 3 7 4 n m、最高透明 度= 8 3 %; そしてm-クレゾールに可溶性。

実施例8

本例は4, 4 ' - d ' + d +

室温において N_2 雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール28g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDCM4.68ミリモルを含むかくはん溶液にODPA4.68ミリモルを添加した。該溶液を4時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に4時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を120℃に冷却させた後、30mlのm-クレゾールで希釈し、次に激しくかくはんした<math>95%エタノール11~徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

実施例9

室温において N_2 雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール28g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDCM4.68ミリモルを含むかくはん溶液にBTDA4.68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を120℃に冷却させ

た後、30 ml om - op up で洗浄し、次に激しくかくはんした 95% エタノール 11 へ徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下 150% で 24 時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1℃における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $\{\eta\}$ = 4.00 d l / g ; T g = 289 \mathbb{C} ; T (-5%) / 空気 $-464\mathbb{C}$; T (-5%) N2 = 477 \mathbb{C} ; UV - 可視光データ:透明性遮断=378 n m、最高透明 度=85%; そしてクロロホム、DMF、NMP、DMA c および $m-\rho$ レゾールに可溶性。

実施例10

本例は2, 2' ービス(3, 4 ージカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3 - \wedge キサフルオロプロパン二無水物(6 F D A)および4, 4' ージアミノー2, 2' ージカルボブトキシー6, 6' ージメチルビフエニル(D A B M B)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温において N_2 雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール39g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDCM4.68ミリモルを含むかくはん溶液にBPDA4.68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を120℃に冷却させ

た後、30mlのm-クレゾールで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質: 30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $[\eta]=0$.65 d l / g; T g = 223 \mathbb{C} ; T (-5%) / 空気 = 350 \mathbb{C} ; T (-5%) N2 = 516 \mathbb{C} ; そしてアセトン、シクロヘキサノン、THF、クロロホルム、DMF、NMP、DMA c および $m-\rho$ レゾールに可溶性。

実施例11

本例は3,3'-4,4'-ビフエニルテトラカルボン酸無水物(BPDA) および4,4'ジアミノー2,2'-ジカルボブトキシー6,6'-ジメチルビ フエニル(DABMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン 0.2gを含有するm-クレゾール33g(溶媒の単位重量当り固体含量 10 重量%)中にDABMB 4.68ミリモルを含むかくはん溶液にBPDA 4.68ミリモルを添加した。該溶液を 3 時間かくはんした後、 200 ℃近くに加熱して、該温度に 3 時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、 30 mIのNMPで希釈し、次に激しくかくはんした 95 % x タノール 11 へ徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、x タノールで洗浄し、減圧下 150 ℃で 24 時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1℃におけるm-クレゾール中の固有粘度 $[\eta]=4.25 d l/g; Tg=215℃; T(-5%) N2=338℃; そしてTH F、クロロホルム、NMP、DMA c および、<math>m-$ クレゾールに可溶性。

実施例12

本例は3, 3'-4, 4'-ベンゾフエノンテトラカルボン酸無水物(BPDA)および<math>4, 4' ジアミノー2, 2'-ジカルボブトキシー<math>6, 6'-ジメチルビフエニル(DABMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリンO.2gを含有するm-クレゾール3

5 g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDABMB4. 68ミリモルを含むかくはん溶液にBTDA4. 68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、30mlのmークレゾールで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1℃におけるm-クレゾール中の固有粘度 $[\eta]=1$.37 d 1/g; T g=2 0 3 \mathbb{C} ; T (-5%) $N_2=3$ 6 0 \mathbb{C} ; そしてT H F、クロロホルム、NMP、DMA c および、m-クレゾール、p-クロロフエノールに可溶性。

実施例13

本例は4, 4' ーオキシジフタル酸無水物(ODPA)および4, 4' ージアミノー2, 2' ージカルボブトキシー6, 6' ージメチルビフエニル(DABMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール35g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDABMB4.68ミリモルを含むかくはん溶液にODPA4.68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、30 mlのNMPで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11 へ添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24 時間乾燥した。

実施例14

本例は2, 2' ービス(3, 4 ージカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3 - \wedge キサフルオロプロパン二無水物(6 F D A)および4, 4' ージアミノー2, 2' ージカルボドデカオキシー6, 6' ージメチルビフエニル(D A B D B)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温において N_2 雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール50g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDABDB4.68ミリモルを含むかくはん溶液に6FDA4.68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、30mlのNMPで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、滅圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $[\eta]=0$.43d1/g; $Tg=107\mathbb{C}$; そしてアセトン、クロロヘキサノン、THF、クロロホルム、DMF、NMP、DMA c および、 $m-\rho$ レゾールに可溶性

実施例15

本例は2, 2' -ビス(3, 4 -ジカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3 - \wedge + サフルオロプロパン二無水物(6 FDA)および4, 4' -ジアミノ-2, 2' -ジカルボペンタデカオキシ-6, 6' -ジメチルビフエニル(DABPB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール52g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDABPB4.68ミリモルを含むかくはん溶液にBTDA0.93ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、30mlのNMPで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗

浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

その重合体の性質:30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度〔 η 〕 = 0.43d1/g; Tg=100 \mathbb{C} ; そしてアセトン、シクロヘキサノン、TH F、クロロホルム、DMF、NMP、DMA c および、 $m-\rho$ レゾールに可溶性

実施例16

本例は2, 2' ービス(3, 4 ージカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3 ー ヘキサフルオロプロパン二無水物(6 F D A)および4, 4' ージアミノー2, 2' ージカルボオクタデカオキシー6, 6' ージメチルビフエニル(D A B O B)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン0.2gを含有するm-クレゾール54g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にDABOB4.68ミリモ

ルを含むかくはん溶液に6FDA4.68ミリモルを添加した。該溶液を3時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。この時間中にその反応混合物からイミド化の水を抽出させた。その溶液を環境温度に冷却させた後、30 $^{\text{III}}$ のNMPで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11〜徐々に添加した。沈殿した重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

ホモポリイミド用2工程法

実施例17

本例は3, 3'-4, 4'-ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物(BTDA)と<math>2, 2'-ビス(トリフルオロメチル)<math>4, 4'-ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

窒素雰囲気下室温において9.0gのNMP中にTFMB1.55ミリモルを含有(溶媒単位重量当り10重量%の固体含量)するかくはん溶液にBTDA1

55ミリモルを添加した。その溶液を24時間かくはんした後、ピリジン3.4 1ミリモルと無水酢酸3.41ミリモルを添加した。その溶液を24時間かくはんして8mlのNMPで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ添加した。ポリイミドを濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、次に減圧下150℃で24時間乾燥した。

重合体の性質:m-クレゾール中30.1 \mathbb{C} における固有粘度 $[\eta]=0.8$ 4 d 1/g (ポリアミドー酸の中間体) ; T(-5%) / 空気=550 \mathbb{C} ; T(-5%) / $N_2=560$ \mathbb{C} 。

ホモポリイミド用2工程法

実施例18

本例は4,4'-オキシジフタル酸無水物(ODPA)と2,2'-ビス(ト

リフルオロメチル)4, 4' -ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

窒素雰囲気下室温において5.57gのNMP中にTFMB1.56ミリモルを含有(溶媒単位重量当り15重量%の固体含量)するかくはん溶液にODPA
1.56ミリモルを添加した。その溶液を24時間かくはんした後、ピリジン2.67ミリモルと無水酢酸2.67ミリモルを添加した。その溶液を24時間かくはんして8mlのNMPで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ添加した。ポリイミドを濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、次に減圧下150℃で24時間乾燥した。

重合体の性質: m-クレゾール中30.1℃における固有粘度〔η〕=0.5 7 d l / g; T g=275℃; T (-5%) /空気=570℃; T (-5%) / N2=580℃。

実施例19

本例は3, 3'-4, 4'-ジフエニルスルホンテトラカルボン酸二無水物(DSDA)と<math>2, 2'-ビス(トリフルオロメチル)<math>4, 4'-ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

窒素雰囲気下室温において9.53gのNMP中にTFMB1.56ミリモルを含有(溶媒単位重量当り10重量%の固体含量)するかくはん溶液にDSDA1.56ミリモルを添加した。その溶液を24時間かくはんした後、ピリジン4.7ミリモルと無水酢酸4.7ミリモルを添加した。その溶液を24時間かくはんして8mlのNMPで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ添加した。ポリイミドを濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、次に減圧下150℃で24時間乾燥した。

重合体の性質: m-クレゾール中30.1℃における固有粘度〔η〕=0.6 8 d l / g; T g = 320℃; T (-5%) /空気=540℃; T (-5%) / N₂=515℃。

コポリイミド用1工程法 実施例20

本例は3, 3'-4, 4'-ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物(BTDA)、2, 2'-ビス(トリフルオロメチル)4, 4'-ジアミノビフエニル(TFMB)および4, 4'-ジアミノジフエニルエーテル(DDE)をベースにしたコポリイミドの製造法を説明する。

実施例21

本例は3, 3'-4, 4'-ビフエニルテトラカルボン酸二無水物(BPDA)と、ピロメルト酸二無水物(PMDA)と<math>2, 2'-ビス(トリフルオロメチル)<math>4, 4'-ジアミノビフエニル(TFMB)をベースにしたコポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン 0.08g(任意)を含有するm-クレゾール8.1g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にTFMB1.56ミリモルを含むかくはん溶液にBPDA 0.78ミリモルを添加した。該溶液を1時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。室温に冷却後、0.78ミリモルのPMDAをそのオリゴマー溶液に添加した。該混合物を200℃近傍に再加熱しその温度を3時間保った。その溶液を環境温度に冷却させた後、10mlのm-クレゾールで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加した。沈殿した共重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

共重合体の性質: 30.1 \mathbb{C} における $m-\rho$ レゾール中の固有粘度 $[\eta]=2$.30 d l / g; T (-5%) / $N_2=540\mathbb{C}$; そして $m-\rho$ レゾール、 $p-\rho$ 0 ロロフエノールに可溶性。

実施例22

本例は2, 2' ービス(3, 4 ージカルボキシフエニル)-1, 1, 1, 3, 3 - \wedge キサフルオロプロパン二無水物(BTDA)と、ピロメルト酸二無水物(PMDA)と、2, 2' ービス(トリフルオロメチル)4, 4' ージアミノビフエニル(TFMB)をベースにしたコポリイミドの製造法を説明する。

室温においてN2雰囲気下イソキノリン 0.08g(任意)を含有するm-クレゾール8.1g(溶媒の単位重量当り固体含量10重量%)中にTFMB1.56ミリモルを含むかくはん溶液に6FDA0.78ミリモルを添加した。該溶液を1時間かくはんした後、200℃近くに加熱して、該温度に3時間維持した。室温に冷却後、そのオリゴマー溶液に0.78ミリモルのPMDAを添加した。その混合物を200℃近傍に再加熱してその温度を3時間保った。その溶液を環

境温度に冷却させた後、10mlのm-クレゾールで希釈し、次に激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加した。沈殿した共重合体を濾過によって収集し、エタノールで洗浄し、減圧下150℃で24時間乾燥した。

共重合体の性質: m-クレゾールおよびp-クロロフエノールに可溶性。

実施例23

本例は2, 2' -ジプロモ-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物 (DBBPDA) の製造法を説明する。

磁気かくはんバー、冷却器および添加漏斗を備えた3首、500mlの丸底フラスコにおいて水150ml中にNaOH10.88g (0.272モル)を含有する溶液に3,3',4,4'ービフエニルテトラカルボン酸二無水物 (BPDA)20.00g (0.068モル)を溶解した。臭素を5工程で行った。第1工程において、前記溶液へ50 $^{\circ}$ Cにおいて1.50mlの臭素を徐々に添加した。添加完了後、臭素の大部分が反応するまでその溶液を90 $^{\circ}$ で加熱した。その混合

体を室温に冷却して、水性水酸化ナトリウムで中和しpHを7.0にした。第2、第3および第4工程では、前記の方法に従って2.00mIの臭素を使用した。第5工程では2.5mIの臭素を使用し、50Cで添加した。その溶液を90Cに加熱して、その温度を1 晩保った。その混合体を室温に冷却した後、沈殿物を収集し、濃塩酸で酸性にしpHを2.0にした。その白色沈殿物を集め、乾燥し20Cで真空下1 晩加熱した。その材料を240Cで昇華させ、トルエン中で沸騰させジオキサンを添加することによってトルエンとジオキサンの混合物から再結晶させてDBBPDA6.08g(20%)を得た。

生成物の性質: mp=249~251℃; ¹H-NMR (DMSO-d₆) δ8. 15 (s, 2H, 芳香族)、8. 64ppm (s, 2H, 芳香族); IR (KBr) 1841, 1779 (無水物)、および597cm⁻¹ (C-Br);計算したC₁₆H₄Br₂O₆: C-42. 51%、H-0. 89%; 分析値: C-42. 04%、H-0. 96%。

実施例24

本例は4-トリフルオロメチル-5-ニトロ-1, 2-ジメチルベンゼンの製造法を説明する。

4-ヨードー5ーニトロー1, 2-iジメチルベンゼン50.00g(0.18 モル)、ナトリウムトリフルオロアセテート98.00g(0.72モル)、Cul75.00g(0.39モル)、DMF400mlおよびトルエン80mlの混合物を窒素流入ピペット、Dean-Slark式トラップおよび機械的かくはん機を備えた3首、11の丸底フラスコに添加した。その混合物を窒素雰囲気下130℃に加熱した。該Dean-Stark式トラップからトルエン75mlを除去した後、その油浴の温度を170℃に上げ、この温度に6時間保った。その混合物を室温に冷却した後、それを過剰の水に注入し、沈殿物を集めてエーテルで抽出した。溶媒を除去した後、粗製暗褐色の液体35gを得た、それをさらに精製することなく次の還元工程に直接使用した。

生成物の性質: 'H-NMR (CDC l3) δ 7. 6 6 (s, 1 H, 芳香族)、7. 5 3 (s. 1 H, 芳香族)、2. 3 6 p p m (s, 6 H, CH3); IR (

純)1522、1347 (NO2)、1151および1136cm⁻¹ (CF₃); 計算C₆H₈NO₂:C-49.32%、H-3.68%;分析C-49.60% 、H-3.82%。

実施例25

本例は4-トリフルオロメチル-5-アミノ-1, 2-ジメチルベンゼンの製造法を説明する。

粗製4ートリフルオロメチルー5ーニトロー1, 2ージメチルベンゼン35. 0g、活性炭4.50g、FeCl3・6H2OO.2gおよびメタノール100 mlを環流下15分間加熱した。次にヒドラジンー水和物(11.7ml、12.07g、24ミリモル)を1時間かけて1滴ずつ添加した。その混合物を一晩還流した。該混合物を室温に冷却した後、濾過によってカーボンブラックを除去した。溶媒の除去後、暗褐色の液体を真空下で蒸留して上記化合物を得た。

生成物の性質: 'H-NMR (CDCl3) δ7.14 (s.1H, 芳香族)、

6.53 (s, 1H, 芳香族)、3.69 (s, 2H, NH2)、2.17 (s, 3H, CH3)、2.12 ppm (s, 3H, CH3); IR (純) 3502, 3407 (NH2)、1277, 1154, 1124および1109 cm⁻¹ (CF3)。

実施例26

本例は4-トリフルオロメチル-5-ヨード-1, 2-ジメチルベンゼンの製造法を説明する。

濃塩酸100mlと水100mlの暖い混合体に4ートリフルオロメチルー5ーアミノー1,2ージメチルベンゼン34.02g(0.18モル)を溶解した。その溶液を0℃に冷却後、水30ml中に硝酸ナトリウム12.74g(0.18モル)を含有の冷却溶液を滴下して該溶液を10℃以下に保った。濾過によって不溶性物質を除去して透明なジアゾニウム塩溶液を得て、それを10℃で水400ml中にョウ化カリウム40.00g(0.24モル)の溶液を1滴ずつ添加した。その混合体を30分間かくはんし、次に室温に温めた。沈殿物を集めて、エタノールに溶解させ水を加えてエタノール/水から再結晶させて、収率70%、融

点が51~53℃の生成物を得た。

生成物の性質: 「H-NMR (CDC 13) 87.75 (s, 1H, 芳香族)、7.36 (s, 1H, 芳香族)、2.23 p p m (s, 6H, CH3; IR (KBr) 1298, 1151, 1121および1106 c m-1 (CF3);計算C9H8F3I: C-36.03%、H-2.69%;分析: C-35.98%、H-2.72%。

実施例27

本例は2, 2' ービス(トリフルオロ)-4, 4', 5, 5' ーテトラメチルビフエニルの製造法を説明する。

4-トリフルオロメチルー5-ヨウドー1, 2-ジメチルベンゼン30. 00 g(0. 10モル)と、活性化銅25. 00 g、およびDMF 85 mlの混合体を 還流下36時間加熱した。室温に冷却後、該混合体を濾過して銅を除去した。濾

液を過剰量の水に注入し、沈殿物を収集して、エタノールから再結晶させ収率 7 3%、融点 1 1 4 \sim 1 1 6 $\mathbb C$ の生成物を得た。

生成物の性質: 「H-NMR(CDC 13) δ 7. 00(s, 2H, 芳香族)、 7. 45(s, 2H, 芳香族)、2. 33(s, 6H, CH3)、2. 29 p p m(s, 6H, CH3);IR(KBr)1258, 1164, 1146および 1131cm⁻¹(CF3);計算C18H16F6:C-62. 43%、H-4. 66%;分析:C-62. 53%、H-4. 73%。

実施例28

本例は2, 2' - \forall Z - \forall Z + Z - Z - Z - Z - Z - Z - Z - Z - Z - Z

2, 2' ービス(トリフルオロ)ー4, 4', 5, 5' ーテトラメチルビフエ ニル6. 92g (0. 02 モル)、ピリジン240ml、および水40mlの溶液を 機械的かくはん機および冷却器を備えた3首、500ml、丸底フラスコに添加し た。その溶液を90 ℃に加熱した。過マンガン酸カリウム28. 44g (0. 1 80ml)を数部に分けて添加した。紫色が溶液に見られなくなった後各部を添加 した。その混合物を90 ℃で6時間かくはんした後、その熱混合物を濾過してM $n O_2$ を除去した。その $M n O_2$ は熱水で数回洗浄した。混合濾液の溶媒を減圧下で除去して、白色残渣を得、それを水2 0 0 m l中にN a O H 8. 0 0 gを含有する溶液に溶解させた。その溶液に $9 0 \mathbb{C}$ で過マンガン酸カリウム1 3. 6 0 g (0.086 モル)を添加した。その混合体を8 時間還流した後、該混合体にエタノールを添加することによって過剰の過マンガン酸カリウムを分解させた。濾過によってその熱混合体から $M n O_2$ を除去し、熱水で洗浄した。混合濾過を濃縮して8 0 m l し、濃H C 1 で酸性にしp H = 2. 0 にした。白色沈殿物を収集し乾燥して2, 2' ービス(トリフルオロ) -4, 4' 5, 5' ービフエニルテトラカルボン酸を与え、次にそれをフラスコ内で真空下 $2 0 0 \mathbb{C}$ に加熱し、最後に $2 4 0 \mathbb{C}$ で昇華させて白色粉末を得た。

生成物の性質:融点=209~211℃(トルエン)、「H-NMR(アセトン-d6) δ8.66(s, 2H, 芳香族)、8.29ppm(s, 2H, 芳香

族)、IR(KBr)1860,1797(無水物)、1251、1171、1 146および1126cm⁻¹(CF3);計算C18H4F6O6:C-50.25% 、H-0.94%;分析:C-49.93%、H-0.91%。

実施例29

本例はテトラ (n-ブチル) 2, 2'-ジブロモー4, 4', 5, 5'-ビフ エニルテトラカルボキシレートの製造法を説明する。

Dean-Start式トラップを備えた首付き、300mlの丸底フラスコに 2, 2' -ジプロモー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物 13.81 g (0.03 モル)、n -ブタノール80 ml、トルエン70 ml、濃H2 SO41.5 mlの混合物を添加した。該混合物を還流条件下で1 晩加熱した。その溶液を冷却し、水で洗浄そして水から分離した後、溶媒を除去して、無色の粘性液体 21.70 g (99%) を得た。

生成物の性質: IR (ニート) 1731 (C=0) および1285 c m⁻¹ (C -O); H-NMR (CDC13) δ7.96 (s, 2H, 芳香族)、7.56 (s, 2H, 芳香族)、4.35~4.24 (m, 8H, -COO-<u>CH2</u>-C H2CH2-CH3), 1.75~1.64 (m, 8H, -COO-CH2-<u>CH2</u>

 $-CH_2-CH_3$)、1.50~1.35 (m,8H,-COO- $CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$)、および0.98~0.87 p p m (m,12H,-COO- $CH_2-CH_2-CH_3$)。

実施例30

窒素流入管、添加漏斗および冷却器を備えた100ml、3首の丸底フラスコに 実施例7のジブロモテトラエステル3.56g(5.00ミリモル)、トルエン 40ml、2MのNa2CO310ml(0.02モル)およびPd(PPh3)40. 35g(0.30ミリモル)を窒素雰囲気下で添加した。その混合体を窒素雰囲 気下で20分間激しくかくはんし、エタノール8ml中にフエニルホウ酸1.82 g(15.00ミリモル)の溶液を添加した。該混合体を加熱して窒素下で24 時間還流した。該混合物を室温に冷却した後、30%H2O22.5mlを慎

重に添加して、その混合物を1時間かくはんした。該混合物を濾過して不溶性物質を除去し、濾液の有機層を水層から分離して、水で数回洗浄した。溶媒を除去して褐色の粘性液体3.07g(87%)を得た。

生成物の性質: IR(ニート)1726(C=0)、1288および1242 c m^{-1} (C-O); 1 H-NMR(CDC13) δ 7.83(s, 2H, 芳香族)、7.46(s, 2H, 芳香族)、2.13(t, 2H, 芳香族)、7.00(t, 4H, 芳香族)、6.51(d, 4H, 芳香族)、4.36~4.26(m, 8H, -COO-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3),1.76~1.66(m, 8H, -COO-CH2-CH2-CH2-CH3)、1.48~1.34(m, 8H, -COO+CH2-CH2+CH2+CH3)、3.400.99~0.89 p p m (m, 12H, -COO+CH2+CH2+CH2+CH3)、および0.99~0.89 p

実施例31

2, 2' -ジフエニル-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二 無水物の製造法。

実施例8の褐色液体を100mlのフラスコ内のエタノール45ml中にKOH3. 40gと共に溶解した。その溶液を加熱して3時間還流した。白色沈殿物を濾過によって収集し、水に溶解させ、濃塩酸で酸性にさせpH-1. 0にした。白

色沈殿物を濾過によって収集し、200℃で1晩乾燥し、270℃において真空下昇華させて淡黄色の粉末1.74g(90%)を得た。それを次に酢酸/無水酢酸から再結晶させて無水の結晶を得た。

生成物の性質:融点=274~276℃; IR (KBr) 182および178 0 c m⁻¹ (無水物); ¹H-NMR (DMSO) δ8. 34 (s, 2H, 芳香族)、7. 80 (s, 2H, 芳香族)、7. 24 (t, 2H, 芳香族)、7. 07 (t, 4H, 芳香族) および6. 54 p p m (d, 4H, 芳香族)。

分析組成: C28 H14 O6 の計算値 (75.33%-C, 3.16%-H)、分析値 (74.88%-C, 3.40%-H)。

実施例32.

本例は2, 2' -ジブロモー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物(DBBPDA)および2, 2' -ビス(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する

室温で窒素雰囲気下でイソキノリン(任意) 0.07gを含有するm-クレゾ -ル13.1g(溶媒の単位重量当り10%の固体含量)中にTFMB1.70 ミリモルのかくはん溶液にDBBPDA1.70ミリモルを添加した。その溶液を 3時間かくはんした後、200 \mathbb{C} 近くに加熱しその温度に3時間保った。この時間中、イミド化の水を反応混合体から蒸留させた。その溶液を室温に冷却した後、10mlom-クレゾールで希釈し、激しくかくはんした<math>95%エタノール1 1 * 0 * 2 * 2 * 3 時間乾燥した。

重合体の性質: NMPにおける30.0℃での〔 η 〕=3.40d1/g; Tg (TMA)=330℃; CTE=1.34×10-51/℃。

実施例33

本例は2, 2' -ビス(トリフルオロメチル)-4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物(TFBPDA)および2, 2' -ビス(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温で窒素雰囲気下でイソキノリン(任意) 0.07gを含有するm-クレゾ ール 12.7g(溶媒の単位重量当り 10%の固体含量)中にTFMB1.70 ミリモルのかくはん溶液にTFBPDA1.70ミリモルを添加した。その溶液を 3時間かくはんした後、200% に加熱しその温度に 3時間保った。この時間中、イミド化の水を反応混合体から蒸留させた。その溶液を室温に冷却した後、10mlom-クレゾールで希釈し、激しくかくはんした <math>95% エタノール 1 へ徐々に添加して、減圧下 150%で 24 時間乾燥した。

重合体の性質: NMPにおける30.0℃での〔 η 〕=4.83d1/g; Tg (TMA)=330℃; T (-2%)/N2=532℃; CTE=1.88×10⁻⁵1/℃; UVデータ: 透明性発生=350nm; そして最高透明度=9

0%.

実施例34

本例は2, 2' -ジフエニルー4, 4', 5, 5' -ビフエニルテトラカルボン酸二無水物(DPBPDA)および2, 2' -ビス(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノビフエニル(TFMB)のホモポリイミドの製造法を説明する。

室温で窒素雰囲気下でイソキノリン(任意) 0.07gを含有するmークレゾール23.0g(溶媒の単位重量当り10%の固体含量)中にTFMB3.00ミリモルのかくはん溶液にDPBPDA3.00ミリモルを添加した。その溶液を50℃で3時間かくはんした後、200℃近くに加熱しその温度に3時間保った。この時間中、イミド化の水を反応混合体から蒸留させた。その溶液を室温に冷却した後、20mlのmークレゾールで希釈し、激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加して、減圧下150℃で24時間乾燥した。

重合体の性質: NMPにおける30.0℃での〔 η 〕=1.87d1/g; Tg (TMA)=340℃; T (-5%)/N2=543℃; CTE=1.98×10⁻⁵1/℃。

実施例35

本例は2, 2′ージブロモー4, 4′, 5, 5′ービフエニルテトラカルボン

酸二無水物(DBBPDA)、2, 2' -ビス(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノビフエニル(TFMB)およびピロメルト二無水物(PMDA)のコモポリイミドの製造法を説明する。

室温で窒素雰囲気下でイソキノリン(任意) 0. 15gを含有するmークレゾール33.6g(溶媒の単位重量当り10%の固体含量)中にTFMB1.968g(6.15ミリモル)のかくはん溶液にDBBPDA1.389g(3.07ミリモル)を添加した。その溶液を2時間かくはんした後、200℃近くに加熱しその温度に3時間保った。この時間中、イミド化の水を反応混合体から蒸留させた。その溶液を室温に冷却させた後、DBBPDA0.278g(0.61

4ミリモル)、PMDAO. 536g(2. 458ミリモル)およびm=クレゾール8. 10gを添加した。その混合体を2時間かくはん後、200℃近くに加熱してその温度を3時間保った。この時間中、イミド化の水を反応混合体から蒸留させた。その溶液を室温に冷却した後、20mlのm-クレゾールで希釈し、激しくかくはんした95%エタノール11へ徐々に添加して、減圧下150℃で24時間乾燥した。

重合体の性質: NMPにおける30.0 $^{\circ}$ での $[\eta]$ = 3.12d1/[g] と記ジフエニル二無水物をベースにしたポリイミドは表1に示した特徴を有する。

DPBPDAをベースにしたポリイミド

表 1

ジアミン	[ŋ] dl/g (NMP @30°C)	T _i (°C) TMA @ 3MPa	5% 重要报
-6-0-	1.81	329	532
- ∅ - ,	1.87	340	543
~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	2.38	325	542

## 検討

可溶性ポリイミドの製造法を示して当業者が本発明を実施例できるように多数の実施例を説明したが、前記実施例に特に詳述したかった他のポリイミドを周知の方法で合成できることは明らかである。一般に、可溶性ポリイミドを製造する原理は、次の刊行物に教示されているように既知である:The general compilation of the "Proceedings of the Symposiun on Structure—Solubility Relationships in Polymers", edited by Harris and Seymour, and published by Academic Press in 1977;特に次の論文:The Papers entitled "Structure—Solubility Relationships in Polyimides", by Harris and Lanier, end "Solubility—Struc

ture Study of Polyimides", by St. Clair, St, Clair and Smith。これらの刊行物に記載されてい教示は、必要な高温特性を維持し乍らポリイミドにおける溶解度を得るために用いられてきた教示に密接な関係がある。

溶解度に及ぼす構造の影響に関係した広範囲の通則は不可能であるが、それらの方法の主なものは(1)主鎖に柔軟又は非対称性、熱安定性結合の導入;(2)重合体の主鎖に沿って大きい極性又は非極性置換基の導入;および(3) 2つの二無水物又は2つのアミンの共重合を介した対称性および反復規則性の崩壊を含んだ。最近、置換4, 4′-ジアミノビフエニルを使用することによっても可溶性ポリイミドを製造できることが発見さた。かかるジアミンの使用は固体状態においてよくパッキングされないねじれポリイミド側鎖を与える。従って、それらは次の刊行物に教示されているように有機溶媒に容易に可溶化さる:1991年12月10日付けハリス(Harrs)による米国特許第5,071,997号;又ハリスは同時係属出願第08/009,718号における教示によって次のように補足している。"適当なジアミンと2,2′ービス(3,4ージカルボキシフエニル)-1,1,3,3,3,3ーへキサフルオロプロパン二無水物(6F

DA) との混合物は本発明に特に有用なポリイミド(該ポリイミドはケトンおよびエーテルに容易に可溶性である)を生成することがわかった。"

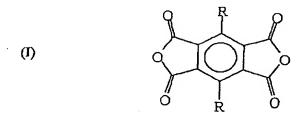
さらに、膜(フイルム)の製造法も技術的に周知であって、例えば溶媒中に約 2~12重量%のポリイミドを含む溶液を調製し、基板上に、例えばドクターナイフで薄膜を流延して溶媒を蒸発させる、或いは500~2,000rpmでの回転コーテイング法によって薄膜を製造する予備工程を含む。他の方法も技術的に知られている。

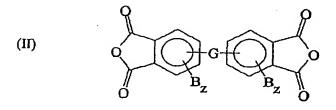
上記フイルム製造法に使用される典型的に有効な溶媒は少なくともフェノール、望ましくは極性非プロトン性溶媒、そして最適にはケトンおよびエーテルを含む。上記溶媒は単に説明のためのであって、多くの他の溶媒が本発明に使用できる。

重要な工程は、ポリイミド膜をポリアミック酸前駆物質からではなくてイミドの形で可溶性であるポリイミドから流延する工程である。可溶性ポリイミド使用の利点は、膜をこのように作ったときが膜をポリアミック酸前駆物質から作ったときよりも再現性のよい面内配向が得られることである。

その膜は、典型的に減圧下~80 $^{\circ}$ 、で1時間、~100 $^{\circ}$ でさらに2時間乾燥し、その試料を~150 $^{\circ}$ でさらに5時間加熱して乾燥する。上記説明のための例に用いられる時間および温度は合成されるポリイミドの組成に依存し、従ってそれらの条件は調節されることは技術的に周知である。

式(I)、(II) そして望ましくは(X)の二無水物と式(III)のモノ芳香族およびポリ芳香族ジアミンから成る次のポリイミドおよびコポリイミドに対しては次の屈折率が生じる:





$$(X) \qquad \begin{matrix} Z \\ \\ B_m \end{matrix} \qquad \begin{matrix} Z \\ \\ B_m \end{matrix}$$

(III) 
$$H_2N = A_n = NH_2$$

$$E$$

前記式中のR、G、F、Bm、Bz、An、pおよびqは前に示した意味を有し、Eは表 I  $\sim$  Vのそれぞれの欄に示したように式(III)のジアミンのアミノ基間の構造を示す(但し、Gがピロメルト酸二無水物であることを示すときを除い

て、Gは二無水物であって、単に二無水物内のグループGを示さない)。

置換基GおよびFの選択は、重合体主鎖の線状性および剛性に影響を与える能力、従って薄膜における重合体の面内配向に関係する。実際に、面内配向が優れている程、高い面内屈折率を与える。従って、高線状性で高剛性である主鎖は高い負複屈折を示す。

特に、表 1 は、複屈折に必要な配向を達成するために 1 軸又は 2 軸伸張に頼る必要がなく負の複屈折性をもった広範囲のポリイミドおよびコポリイミド膜を製造できることを示す。マーカッシュ・グループG, F, E, Bm、Bz、An、P、qおよびRによって示したように、適当なジアミンおよび二無水物を慎重に選択することによって、 $0.2\sim20.0~\mu$  mと所定の厚さの膜に必要な負の複屈折をもって目的の用途に提供することができる。

表Iに示したポリイミドは、前記実施例に概説した製造法および適当量の反応 物質ジアミンおよび二無水物を用いることによって合成された。

表 I セグメント剛性ロッド・ポリイミドの屈折率

Ğ 6FDA	E E	ոլլ,	n i	Δn
CF 3 —C—		1.593	1.568	0.025
6FDA	TFMB			
CF , —-c— CF ,	CF,	1.568	1.522	0.046
BPDA	DMB			
共有結合	CH,	1.757	1.600	0.157

# 表 I (続き)

Ğ 6FDA	<b>E</b> DMB	njji	n,	Δn
CF 3   	→ CH ³ CH ³	1.599	1.559	0.040
6FDA  CF 1 C- 1 CF 3	DCM	1.589	1.557	0.032
6FDA  CF 1 C- 1 CP 3	OTOL	1.604	1.554	0.050

## 表 I (続き)

G.	EE	n	ni	. Δп.,.
6FDA  CF 3 —-c	DCB  CN  CN	1.625	1.578	0.047
6FDA	C8F  (CF): (CF): (CH): (CF): (CF): (CF):	1.482	1.469	0.013
BPDA 共有結合	OTOL	1.760	1.611	0.149

## 表Ⅰ(続き)

	n _{i i}	n _i	Δπ
CH, CO, CH, CH, CH, CH, CH, CH, CH, CH, CH, CH	1.593	1.585	0.008
DCM			
C1 Cl	1.709	1.598	0.112
DCM	1.683	1.623	0.060
	DABMB  DCM  C1 C1  CH, CH,  DCM  C1 C1  C1 C	DABMB  1.593  DCM  1.709  DCM  1.683	DABMB  1.593  1.585  DCM  1.709  1.598  DCM  1.683  1.623

表 I (続き)

	G DPA	E DCM	n[];	.04	Δ'n
	-o	C1 C1 CH ₃	1.679	1.633	0.046
В	PDA	40% DCB			
共	有結合	CN CN	1.765	1.624	0.141
		60% OTOL			

## 表Ⅰ(続き)

G in the	E	, n _[1]	n,	Δπ
BPDA	70% OTOL			
共有結合	CH, CH,	1.770	1.609	0.161
	30% DCB			
	CN CN			
·				

## 表 I (続き)

G	$\sim E$	ոլլ	n,	Δ11
BPDA	80% OTOL			
共有結合	CH,	1.769	1.606	0.163
	20% DCB			
	-CH			
	CN CN			

## 表Ⅰ(続き)

G	E E	ոլլ	$\langle n_{i} \rangle$	- Δn
BPDA	60% OTOL			
共有結合	CH.3	1.775	1.600	0.175
	40% PPD			
	•			

# 表 I (続き)

6FDA	70% TFMB	n ₁₁	_a_	Δn
CF 3 —C— CF 3	CF,	1.568	1.535	0.033
	30% BDAF			
	-OO-{-O			
DSDA	TFMB			
O=-v=0	CF,	1.617	1.591	0.026

# 表I(続き)

Ğ.	E	$n_{[i]}$	$n_{i}$	i.Δn
BPDA	70% TFMB			
共有結合	CF,	1.749	1.550	0.199
	30% DCB			
	-CN			
OPDA	TFMB			
—0—	CF,	1.639	1.602	0.037

表 I (続き)

G.	i <b>E</b>	n	$n_1$	Δñ
PMDA	DABMB  CH,	1.632	1.554	0.078
BTDA O    C	TFMB  CF,	1.656	1.565	0.091

### 表 [ (続き)

E	ւրի	n _i	Δn
70% OTOL			
CH, CH,	1.777	1.598	0.179
30% PPD			
TFMB			
CF 3	1.634	1.540	0.094
	70% OTOL  CH, CH,  30% PPD  TFMB	70% OTOL  CH,  30% PPD  TFMB  1.634	70% OTOL  CH, CH, 1.777  1.598  30% PPD  TFMB  1.634  1.540

表 Ⅱ セグメント剛性-ロッド・コポリイミドの屈折率

二無水物	ジアミン	比率 o	n _[]	n,	Δn
BPDA	TFMB				
	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	50%	1.694	1.514	0.180
PMDA	TFMB				
		50%			
) 				

表 Ⅱ (続き)

二無水物	ジアミン	比率	ոլյ	n,	Δn
BPDA	TFMB				
; or oc;	- 	70%	1.674	1.547	0.127
PMDA	TFMB	30%			
BPDA	TFMB		·		
	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~		1.634	1.540	0.094

前記表に示したものと同一の組成の一連の変化によってさらに示したように、主鎖の剛性はPMDAの増量に伴い増し、それは面内配向を増し、従って表III に示したように膜の負複屈折値を高める、その場合該組成はコポリイミドからホモポリマーへと次のように変わる: (BPDA-TFMB) 0.5 - (PMDA-TFMB) 0.5  $\rightarrow$  (BPDA-TFMB) 0.7 - (PMDA) - TFMB 0.3  $\rightarrow$  (BPDA-TFMB) 0.0  $\rightarrow$  (BPDA-TFMB)  $\rightarrow$  (BPDA-TFMB

表 皿 セグメント剛性 - ロッド・コポリイミドの屈折率

二無水物	ジアミン	比率	T,	CTE	Δn
BPDA	TFMB				
	-Ö-Ç)-	50%	340°C	1.38	0.180
PMDA	TFMB				
	<b>-</b> ♥	50%			

#### 表 皿 (続き)

二無水物	ジアミン	比率	T _e	CTE	Δn:
BPDA	TFMB				
	<b>-</b> ♥	70%	318°C	2.62	0.127
PMDA	TFMB				
	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	30%			·
BPDA	TFMB				
;ooci		100%	290°C	6.98	0.094
		,			

屈折率の測定値に及ぼす二無水物内の基Gの効果を表IVに示す(この場合のポリイミドのジアミン成分は同一そして二無水物は変わる)。表に示したように、二無水物官能価間の剛性および線状性が低下する。すなわち、表の上から下へ移動すると、膜の最終の負複屈折値が低下し、それによってポリイミドの目的の用途への改質ができる。

表 IV 負複屈折に及ぼすGの効果

; G	E	n _j j	n,	Δn
BPDA	TFMB			
共有結合	CF,	1.634	1.540	0.094
BTDA	TFMB			
O==C	CP,	1.639	1.576	0.063
6FDA	TFMB			
CF 3 C	CF ₃	1.568	1.522	0.046

表 IV (続き) 負複屈折に及ぼす G の効果

G i	E	$\mathbf{n}_{[1]}$	n,	'Δn
ODA	TFMB			
	- CF, CF,	1.639	1.602	0.037
	CF,			

対応する方法でポリイミドのジアミンの剛性および線状性を変えることによって、表Vに示したように対応する効果を見ることができ、それによって目的の用途に合ったポリイミドの改質をすることができる。コポリイミドに1次質ジアミンBDAFを含むことによつて、重合体主鎖の剛性を下げ、それにより負複屈折の観測値が低下している。

表 V 負複屈折に及ぼすEの効果

G 6FDA	E TFMB	i n _{ij}	n;	Δn
CF 3	CF,	1.567	1.525	0.042
6FDA	70% TFMB			
CF 3 — C — CF 3	——————————————————————————————————————	1.566	1.535	0.030
	30% BDAF			
	·			

本発明のジアミン中の置換基Anの種類および位置は、表VIに示したように負 複屈折に可測の効果を有する。表示の如く、ジアミンの芳香環上の2および2′ の位置上の置換基、例えばCF3からCH3に替えることによって、高陰性のハロ ゲンフッ素は水素よりも膜の負複屈折値に大きな効果を有する。さらに、置換基 をかなりコンパクなメチル基からバルキーなアキルエステルに置換することによって、ポリイミド膜の負複屈折測定値に著しい影響を与える。

表 VI 膜の負複屈折に及ぼすAnの効果

二無水物	ジアミン	2-	2'-	6-	6'-	Δn
6FDA	TFMB	CF ₃	CF ₃			0.046
6FDA	DMB	CH ₃	CH ₃			0.040
6FDA	DMBMB	CO ₂ C ₄ H ₉	CO ₂ C ₄ H ₉	CH ₃	CH ₃	0.008

最後に、表VIIに示したように、ポリイミドのジアミン成分が1-環から2-環に増す、すなわち、主鎖がより剛性に作られる場合の主鎖の剛性効果を比較する

表 VII ポリイミド膜の負複屈折値

二無水物	ジアミン	Δn
1-ring .		
6FDA	PPD	0.025
2-rings		
6FDA	TFMB	0.046

今まで検討した結論の実証を第5図および第6図に示す、この場合の広角X-線回折(WAXD)パターンは(BPDA-TFMB)0.5-(PM

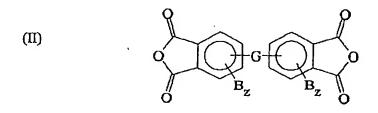
示している。鎖の剛性および線状性の観点から、この面内配向を結晶のC-軸から分子鎖軸へ広げるのは自然である。

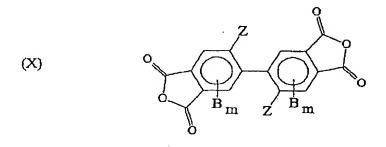
この外挿の妥当性はフーリエ変換赤外(FTIR)分光法によって研究した。指紋振動数は一般に対称および逆対称伸縮および面内および面外変角振動モードによって同定される。例えば、1778cm-1の吸収帯は対称および逆対称伸縮振動を示し、738cm-1の吸収帯はカルボニル基の面内および面外変角振動を示す。これらのモードは偏光赤外線を利用して連鎖配向の研究に使用できる。伸縮帯(1778cm-1)はイミドの面に沿って、従って連鎖方向に平行に遷移モーメント・ベクトルを有するが、カルボニル基(738cm-1)の面内および面外変角はイミドの面に垂直な遷移モーメント・ベクトルを有する。実際に、この遷移ベクトルが膜表面に垂直完全整列すると、偏光赤外線の吸光度は観察されない筈である。第8図に示すように、コポリイミド膜の738-1吸収帯は比較的弱い(0.14、任意単位)が1778cm-1帯738cm-1帯の約2.5倍と強い。弱い738cm-1帯の観測は、膜のイミド環が膜表面に完全に平行でないことを意味する。PMDA-TFMB組成の増加に伴うこの吸収率吸光度の低下は連鎖の剛性および線状性の増大から生じる面内配向の増大を示す。

第9図も透過電子顕微鏡法および電子回折法による面内配向を示す。この図には、過マンガン酸カリウム/リン酸溶液中での腐食後のBPDA-TFMB薄膜を示す。フィブリル形組織がはっきりしている。電子回折パターンは、結晶のCー軸がフイブリルの方向に平行であることを示し、面内配向を示す。示されたことは、負複屈折性をもったポリイミドおよびコポリイミド薄膜の改質能である。それらの教示によって、当業者は重合体の主鎖の剛性、連鎖線状性および連鎖対

称性に影響を及ぼす基を選択することにより面内配向度の制御、それによる負複 屈折量を制御することができる。

少なくとも2個のベンゼン環を用いたこれまでの全ての二無水物において、二無水物環は置換されなかった。予想外だったことは、置換基はポリイミド膜の負 複屈折に影響を及ぼすのみならず、ポリイミドの溶解度に強い影響を及ぼすこと がわかったことである。 表 IXは、ベンゼン環上の置換基が式 (II) に示すように、さらに詳しくは、置換基が 2 および 2′の位置にあるときに式 (X) に示すように、式 (III) のジアミンと共に変わる場合のポリイミド膜の負複屈折に及ぼす置換基の影響を示す





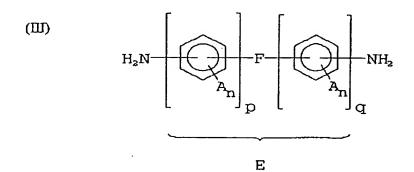


表 IX 二無水物に及ぼすAnの効果

二無水物	ジアミン	n _[1]	n ₁ ,	Δп
	Br Enr	1.722	1.633	0.089
ar de la company	CF,	1.633	1.558	0.075
	CH3 CH3	1.704	1.622	0.082

二無水物	ジアミン	יין מי	n,	Δn
	CI CH,	1.674	1.604	0.070
Ph. Co.	Co Co	1.711	1.623	0.088
O A BE	~ \rightarrow	1.737	1,653	0.084

二無水物	ジアミン	ոլլ	n_1	Δn:
	H ₃ C	1.700	1.604	0.096
° C P	Сн,	1.704	1.622	0.082
	CH ₃ O C	1.676	1.603	0.073

二無水物	ジアミン	. ո ₁ [։	ic ni	Δn
	-CX	1.615	1.549	0.066
	Br (C)	1.622	1.549	0.073
	BI	1.022	1.547	0.075
، کے کے اُد ج		1.633	1.573	0.060
	·			

二無水物	ジアミン	n	ñ,	Δn
	—————————————————————————————————————	1.599	1.525	0.074
	——————————————————————————————————————	1.562	1.497	0.065

ここに示されていることは、ジアミンのベンジル環のみならず二無水化物のベンジル環に置換基を提供することによってポリイミド膜の負複屈折値をさらに変える能力である。表Xは、この付加的環置換が非置換二無水物類似体と比較したときにいかに負複屈折値に影響を及ぼすかを示す。

表 X 置換対非置換二無水物の比較

二無水物	ジアミン	ոլ	n _i	Δπ
	——————————————————————————————————————	1.634	1.540	0.094
	CF3	1.633	1.558	0.075

二無水物	ジアミン	n)[n _L	Δn
	СН ₃ СН ₃	1.760	1.711	0.149
Par O	CH ₃ CH ₃	1.704	1.622	0.082
**************************************	CH ₃ CH ₃	1.709	1.598	0.112

二無水物	ジアミン	n _[1]	• n ₁ .	Δπ
		1.674	1.604	0.070
	CF,	1.634	1.540	0.094
	CP ₃	1.562	1.497	0.066

結果について予期しなかったことは、特に置換が2および2'の位置で生じるときに最終ポリイミドの溶解度が二無水物のベンジル環上の置換によって著しく高くできることである。これは表XIに示す、二無水物は式(X)で示される:

$$\begin{array}{c} (X) \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}$$

この場合 n は零そして Z は表 X I に定義されている、ジアミンは式(X V I)で示す(式中の B_{1} -8 は表 X I および X I I I に定義されている):

(XVI)

表 X I ポリイミドの溶解度

B ₁ B ₂ B ₃ B ₃ B ₃ B ₄ <th< th=""><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th></th<>													
"Bi." Bi." Bi." Bi." Bi." Bi." Bi." Bi." Di." Di." Di.	NMP	S	S	S	ß	S	S	ß	S	ß	S	S	Н
Big Big Big Big Big Teb Title DMK	DMAc	S	ß	ß	S	S	S	S	ß	S	S	S	Ι
Fig.	DMSO	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	I	Ι.
H ₁ H ₂ H ₃ H ₃	DMF	S	S	S	S	S	I	S	S	S	S	I	I
B ₁ B ₁ B ₁ B ₂ B ₃ B ₃ F ₄ F ₄ B ₃ F ₄ F ₄ B ₃ F ₄ F ₄	1800	S	S	. S	S	S	I	S	S	S	S	Ι	I
Eb. Bb. BB. <th>アセトン</th> <th>S</th> <th>S</th> <th>S</th> <th>S</th> <th>Ĭ</th> <th>щ</th> <th>S</th> <th>S</th> <th>I</th> <th>ľ</th> <th>I</th> <th>I</th>	アセトン	S	S	S	S	Ĭ	щ	S	S	I	ľ	I	I
Hyara Bar Bar Bar Bar Bar Bar Bar Bar Bar	20000000	1	1	-	}		;	ರ	1	:	ı	1	ı
CG	В	1		-	ł		СН,	ı	ОМе	ı	[CH,	;
". ". ". ". ". ". ". ". ". ". ". ". ". "	B	l	1	1	ł		1	1	1	ŀ	!	1	1
CH, —	B	ರ	Br	I	$CF_{\rm j}$	CH,	1	СН,	ರ	Ъ	CF_{i}	1	3
- CH ₁ CH ₂	B,	ı	1	1	1		1	ŭ	1	1	1	1	ı
	98.85	1	:	ł	ţ	1	1	1	OMe	:	1	1	1
	B,	l	ł	:	;	1	CH	1	1	ı		СН,	1
	B.		Br	Н	GF_{3}	СН,	:	СН	C	Br	G.	1	ı
お ら ら ら ら ら ら ら ら ま ま ま ま ま	2	ਲੂ	CF,	Ŗ.	ਲ੍ਹ	දි	ಕ್ಟ	P.	CF,	A.	뀨	Ph	Н

数 XII ポリイミドの溶解度

Phenolic solvents	S	s	S	S	35	Š	S	S	S	S
NMP	S	S	s	S	T	S	S	s	S	1
DMAc	s ·	S	S	S	1	S	S	S		1
OSWO	S	S	S	S	1 1	N	S	S	S	1
DMR	S	S	S	S	1.1	S	1	S	S	1
JHL	S	S	S	Š	1	S	1	S	S	1
イイみん	1	_	I	S	13.	1	I	1		1
B,		:	1			·	:	ರ		
B,	:	:					сн,	:	OMe	OMe
В.	;	:	:				:	t		
B,	ប	Br	1	H.	G,	CH,		CH,	ij	D.
В.		:	1		1	:	:	ט	1	1
. B.	1	1	ŀ			;		ł	OMe	OMe
В,	1	ı	1			:	СН,	ı		
. B,	Ū	Br		CF,	CF	сн,	ī	CH,	- CI	D.
. Z	Br	Вŗ	ä	.Br	н	Br	Br	Br	Br	Н
	-	2		¥	\$	9	7			.10

二無水物の 2、 2′の位置に置換基を付加的に配置することによるポリイミド 可溶化能の意味は、表 Π の列 4 に記載のポリイミドの溶解度の比較($B_1=B_5=CF_3$ および $Z=B_r$)によって容易にわかる。ジアミンと二無水物の両方の 2、 2′の位置に 2 個の置換基をもったポリイミドはアセトン、 THF、 DMF

、DMSO、DMAcおよびNMPのような溶媒に可溶性である。Zが存在せず、列5に示した同族体のポリイミドはフエノール溶媒のみに可溶性である。

さらに、表 Π の列9に示した2個の置換基をもったポリイミド($B_1 = B_5 = C1$ 、 $B_3 = B_7 = OCH_3$ および $Z = B_T$)はTHF、DMF、DMSO、10 DMA c およびNMPに可溶性である。列10に示したZが存在しない同族列のポリイミドはフエノール溶媒を除く全ての有機溶媒に不溶性である。

液晶補償板

第2図は、米国特許第5,196,953号の教示に従って作ったツイスト・ネマチック透過形の通常白色の液晶デイスプレイ(LCD)の横断面側面図である。該デイスプレイは偏光子層52、検光子層46、それらの間に配置されネマチック相の液晶材料から成る液晶層44を含む偏光子および検光子は、記号48(図の面における偏光方向を示す)および41(図面に直交する偏光方向を示す)によって示すように、常時白色デイスプレイの場合にはそれらの偏光方向を相互に90°配向している。第1の透明電極15と第2の透明電極14は、液晶層間電源16によって電圧を印加できるように液晶層の両表面に接して配置される。その液晶層はさらに一対のガラス板18と20の間にはさまれる。液晶層44に近いガラス板18と18の内表面は、バフ研磨などで物理的に処理される。基板22と24は上記デイスプレイ層に支持構造を与える。

液晶デイスプレイ技術においては周知のように、液晶層44の材料がネマチック相で、ガラス板18と20の内表面がバフ研磨されそのバフ研磨方向に直角に配向されているとき、液晶材料のデイレクタnは、無印加電圧時に、ガラス板18に近接する層からガラス板20に接する第2の主表面の層の領域においてバフ研磨方向に整列する傾向がある。その結果、印加電圧が存在しないときに、入ってくる被偏光光は液晶層を通過する間に90°回転する。ガラス板および液晶層

が偏光子48および検光子41のような直交偏光子の間に配置されると、偏光子48によって偏光されてデイスプレイを通過する光(光線26で例示)は検光子41の偏光方向に整列し、従って検光子41を通過する。しかし電極18と20に十分な電圧が印加されると、印加電界によって液晶材料のデイレクタは電界と

平行に整列される傾向にある。液晶材料がこの状態にあると、偏光子48を通された光(光線28で示す)は検光子41によって消される。従って、印加された電極対はデイスプレイの暗領域を与え、一方電界を印加されないデイスプレイの領域を通る光は照明領域を与える。液晶デイスプレイ技術において周知のように、所定の組合せで活性化された適当なパターンの電極をこのように利用して英数字やグラフ情報を表示することができる。

デイスプレイの偏光子層と検光子層間に多層薄膜補償板30を配置して広範囲の視角に渡って液晶デイスプレイの視覚特性を向上させている。補償板30は第1の屈折率をもった第1の系列層と該第1系列層と交互に配置の第2の屈折率をもった第2の系列層を含む。該第1および第2の屈折率並びに第1および第2系列の層の厚さの値は、該多層の位相リタデーションが液晶層の位相リタデーションと大きさが同じで符号が逆になるように選ぶ。多層30の拡大図を第3図に横断側面図で示す。この図は第1の厚さd1をもった第1の系列層32、34、36……および第2の厚さをもった第2の系列層38、40、42……を示す。光学薄膜の当業者は理解されるように、本発明の概念を効果的に説明するために、層の厚さは多層の中間部に破線で示したように実際の多層の寸法よりも誇張されている。

以上説明した望ましい実施態様は第1および第2の光学材料から成る2系列の 交互層を有する多層補償器を含むが、多層補償器の概念は同様に3種以上の材料 の周期層構造並びに特定材料の種々の層の厚さが異なる多層にも適用できる。さ らに、本発明の概念は反射形並びに透過形の液晶デイスプレイにも適用できる。

これまでに認識されなかったことは、補償器30内で負複屈折薄膜の組成を本発明のポリイミドにできること、それを必要な負複屈折値に変えれること、必要な配向を得るために伸張に頼る費用がないこと、さらにサワイアのような無機質の複屈折結晶製する必要がないことである。

本発明から利益を得ることができる別の型の液晶デイスプレイはスーパーツイスト・ネマチックセルであり、これは電圧応答特性を示し簡単な多重化によるアドレッシングを可能にし、それによって活性マトリックス・アドレッシングに伴

う高価で製造困難性を回避する。スーパーツイスト構成はネマチック液晶材料に キラル添加物をドーピングして総ねじれ角270°のセルを与えることによって 得られる。スーパーツイスト・ネマチックセルは典型的に常時黒の機器構成に使 用され、しばしば常時黒のデイスプレイに上記補償技術を用いる。しかしながら 、かかるセルは常時白モードで動作させることもできる、そしてかかる常時白の スーパーツイスト・デイスプレイは本発明の多層補償板の付加によって視角の分 野でも有利である。その上、本発明の補償機構は、動作の一部としてホメオトロ ピック整列状態を用いる全ての液晶デイスプレイに広く応用できる。例えば、強 誘電のような他のタイプの液晶デイスプレイは、本発明によりCー軸対称を示す 整列状態において広い視角を得ることによって改善することができる。

本発明の別の実施態様において、第4図は米国特許第5,138,474号の 教示に従って作った液晶デイスプレイの斜視図を示す。該デイスプレイは液晶セル10、それぞれ正および負の固有複屈折値をもった膜7、8、を含む構造を有し、2枚の偏光シート1、9の間に対向して保持される。さらに、液晶セル10は2枚の基板2、6、2つの透明電極3、5、および該電極の間に保持された液晶層4を含み、膜7と8は液晶セル10と観察者の側に設けられる偏光シート9の間に挿入される。

前記のように、負の固有複屈折薄膜層は負の固有複屈折性を有する重合体の少なくとも1軸方向に伸張させた膜にする必要がなく、むしろその負屈折薄膜層を本発明のポリイミドすることができる、そしてそれは必要な負複屈折値に変えることができ、かつ必要な配向を達成するために伸張法に頼る必要がない。

本発明は能動マトリックス・デイスプレイ集中してきたが、本発明をそれに限定する必要はない。実際に、能動および受動デイスプレイ領域の両方を有する液晶デイスプレイに等しく適用できる、該能動領域は典型的に二色性又は他の液晶の選択的付勢によって提供され、受動領域はマスクによってつくられる。能動および受動領域の両方を有するデイスプレイ・セルの1例は米国特許第5,130

827号に開示されている。能動および受動マトリックス成分の別の例は米国特

許第5,128,782号に見られる。完全に受動デイスプレイ領域を組み込む デイスプレイはこの発明の1部である。

米国特許第5,130,827号において検討され、第10図に示したように、受動および能動デイスプレイ領域を有する液晶デイスプレイは一般に70で示す。該デイスプレイ70はアーチ状固定素子バーグラフ部72とデジタル読取り部73を含み、両者は能動マトックスデイスプレイである。該デイスプレイはさらにパラメーター確認マーキング74、測定マーキング76のパラメーター単位、およびバーマーキング78を含み、それらは全て受動である。示した特定の表示はエンジンの入口タンビン温度(ITT)でを示す。温度が変化すると、正確な温度表示をするためにアーチ状バーグラフ部72とデジタル読取り部73が変化する。受動表示部74、76および78は変わらない。デイスプレイの能動部72、73と受動部74、76および78は共に第4図に示した後部光源11によって照らされる。

第11図おいて液晶デイスプレイセルは参照番号80で総称する。周知のように、該セルは前面ガラス板81と背面ガラス板82から成る。ガラス板81と82は互に一定の間隔を有し、その2枚のガラス板の間にシールビード83が密閉キャビティ84を形成する。キャビテイ84は二色性の液晶混合体を充てんされる。そして複数の電極86がアーチ状バーグラフ・パターンに配列され、第2の、複数の電極88が3つの8字パターンに配列される。使用時、電極86はトレース87によって付勢されてITTのアーチ状バーグラフ読取りを与え、電極88はトレース89によって付勢されてITTのデジタル数字の読取りを与える。二色性の液体はキャビテイ84内に拘束されて、デイスプレイの全領域より実質的に小さい能動領域を与える。

デイスプレイの残部はデイスプレイの全領域の実質部を占める受動領域91である。該受動領域は二色性液体を含まないデイスプレイ領域として定義できる。第2のシールビード93は、第2のキャビテイ94を設けるためにデイスプレイの外周部の回りに設けて前後のガラス板81と82を一緒に固定する。場合によって第2のキャビテイ94に指標に調和した流体を充てんして指標調和流体の領

域および2つのシールビード領域に83と93 (しばしば透明である)の領域における外観が均一であるデイスプレイを提供することが望ましい。しかしながら、第2のキヤビテイ94に指標調和流体を使用することは任意であって、必要ならば省略できる。別の実施態様において、第2のキヤビテイ94は着色の光透過性流体を充てんしてデイスプレイの受動部に色を与えることができる。

第12図は、第11図の液晶セルと併用できるマスク100を示す。マスク1 00は矩形カットアウト(切抜部)101、アーチ状カットアウト102、マー キング74、76および78、および不透明バックグランド部106から成るカ ットアウト101および102は、マスク100を液晶セル80の前面ガラス板 へ配置したときに第8図の素子88および第11図に示した液晶セル80のアー チ状バーグラフ素子86にそれぞれ整合した配置される。マーキング74、76 および78は密閉キヤビテイ84の外周を越えてデイスプレイの受動領域と整合 される。トレース87および89の一部および全部はマスクのマーキング74 76および78と整合するが、トレースは周知の如く透明であり、従って背面光 源111からの光はデイスプレイの受動領域を通過してマーキング74、76お よび78を照明する。マスクのマーキングは、必要に応じて透明のまま又は着色 することができる。1例として、数字マーキング76とパラメーター確認マーキ ングを白、点96と97の間のバー・マーキング78を緑、そして点97と98 の間の厚い黄マーキングそして点98と99間の厚い赤マーキングにすることが できる。マスクの不透明バックグランド領域106は、マーキング部74、76 および98にコントラストがある限り黒又は必要な全ての色にすることもできる

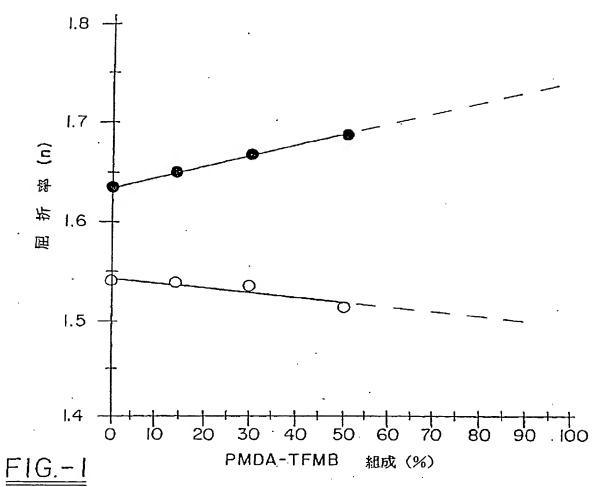
第13回はハウジング108から取り外した液晶デイスプレイのダイヤル表示器の分解斜視図である。マスク100は液晶デイスプレイセル80の前面ガラス81に隣接配置され、トランスフレクタ110は背面ガラス隣接して配置される。トランスフレクタ110は、液晶デイスプレイの前面から入る光が反射して該液晶デイスプレイを通過する反射モード又はトランスフレクタ110がその後に配置のランプ111用光拡散器である受動モードにおいて液晶デイスプレイセル80用光拡散器として作用する。

図示のマスク100は液晶デイスプレイ80の前面に配置されているけれども

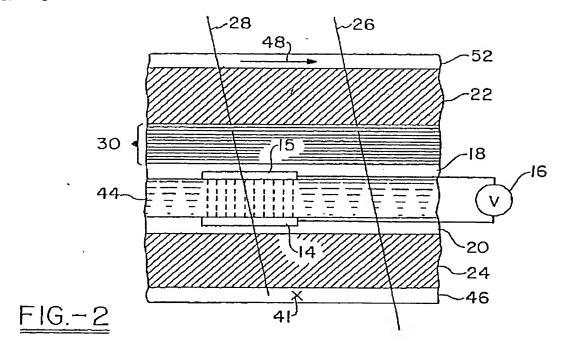
フアントム外郭線118で示したようデイスプレイとトランスフレクタ110間の液晶デイスプレイの後面に配置することもできる。いずれの位置においても、マスクは不透明な領域106におけるトランスフレクタ110からの光を遮断し、光をマーキング部74、76および78そしてカットアウト部101と102を通過させる。カットアウト101および102に現われるトランスフレクタ110からの光はさらに中央キヤビテイ84内の二色性液晶によって制御される。このように、カットアウト101と102に現われる情報は変わるが、マーキング部74、76および78に現われる情報は変わらない。本発明の使用により、別のパラメーター表示のために別のマスク100で同一のアーチ状バーグラフ電極86およびデジタル数字電極88を使用できる。

以上好適な実施態様によって本発明を記載したが、本明細書を読み理解することによって本願明細書および請求の範囲内において種々の改良および変更があり うることは明らかである。

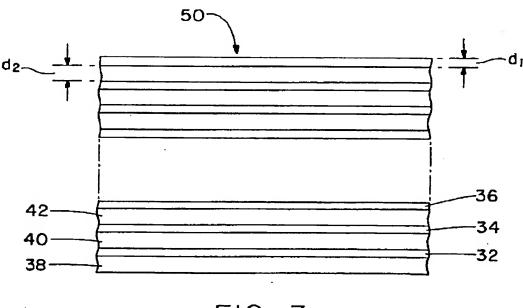




【図2】

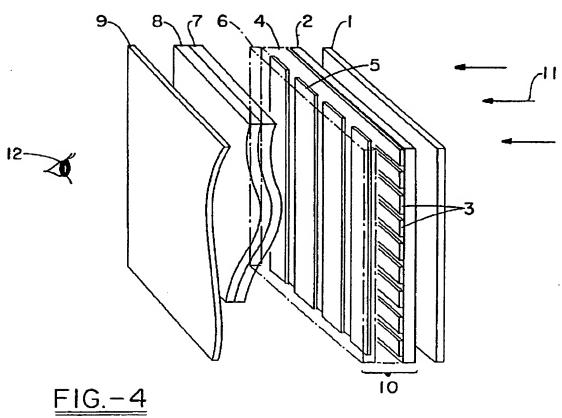


【図3】

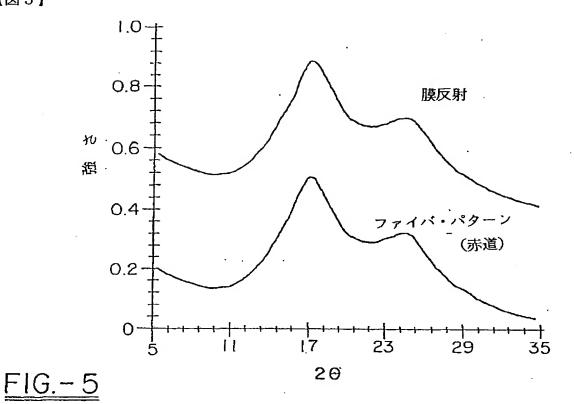


<u>FIG.-3</u>

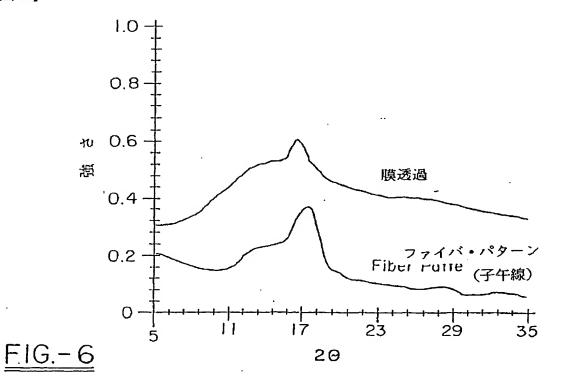




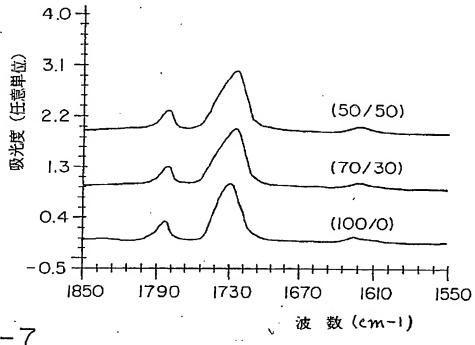
【図5】



【図6】

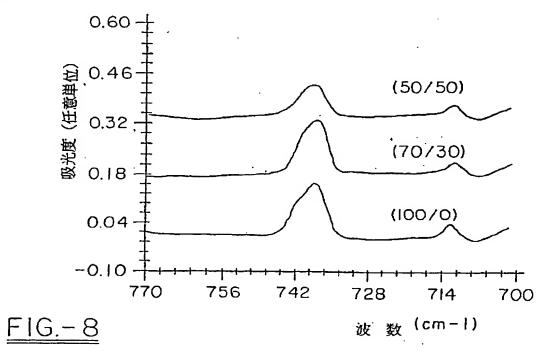


【図7】

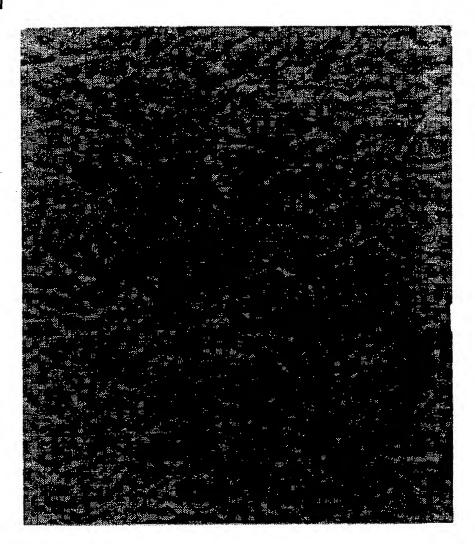


<u>FIG.-7</u>

【図8】

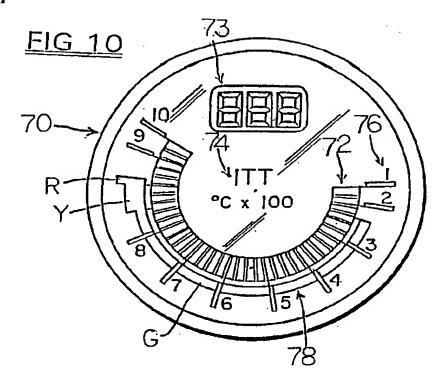


【図9】

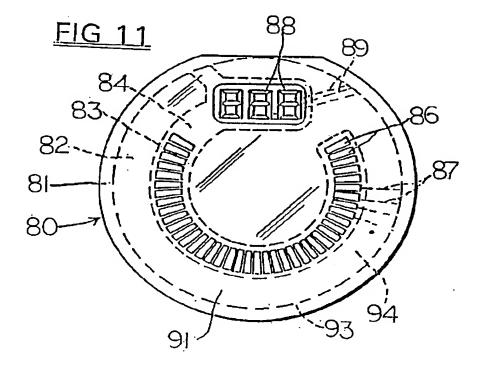


<u>FIG.-9</u>

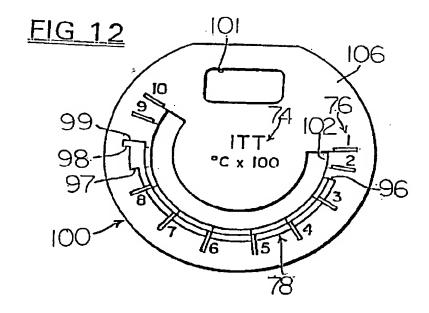
【図10】



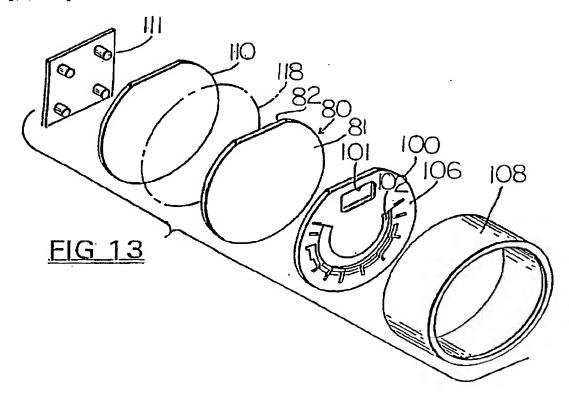
【図11】



【図12】



【図13】



【図14】

Y YELLOW R RED B BLACK G GREEN

FIG 14

【国際調査報告】

Jonal application No. INTERNATIONAL SEARCH REPORT PCT/US94/04445 CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC(5) :C08@ 69/26, 73/10; G02F 1/133, 1/137, 1/13; G02B 5/30 US CL :Please See Extra Sheet. According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) U.S. : 528/125, 128, 172, 173, 174, 185, 188, 220, 229, 351, 353; 428/473.5, 1; 359/63, 73, 93; 350/347R, 339R Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT C. Category Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. US, A, 5,071,997 (HARRIS) 10 December 1991, see column 2, lines 3-68; column 4, lines 16-56; columns 5-7; columns 11-12; column 13, lines 1-24; claims 1-22. US, A, 5,189,538 (ARAKAWA) 23 February 1993, column 1-25(1), 25(2), 1, lines 44-68; column 3, lines 1-68; column 4, lines 1-68. 27-35 US, A, 5,196,953 (YEH et al.) 23 March 1993, see abstract; 1-25(1), 25(2), columns 1-9; claims 1-9. 27-35 US, A, 5,138,474 (ARAKAWA) 11 Ausust 1992, abstract: 1-25(1), 25(2), column 2, lines 20-68; column 3, lines 1-68; column 4, lines 1-68; columns 5-7; claims 1-6. | x Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex. later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cled to understand the principle or theory underlying the invention ٠. document defining the general state of the art which is not considered to be part of particular relevance: document of particular relevance; the chained invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an invantive step when the document in taken alone E. ourlier document published on or after the international filing date donament which may throw doubte on priority claim(s) or which is clad to exabilish the publication data of another claims or other special resson (se specified) Ŀ document of particular relevance; the claimed invention canno considered to involve as inventive step when the documen combinal with one or more other such documents, such combine being obvious to a person skilled in the set ۰٥. document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other document published prior to the interestional filing date but later than the priority date claimed document member of the same potent furnity Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report JUL 1 2 1994 03 JUNE 1994 Name and mailing address of the ISA/US Commissioner of Patents and Trademarks Authorized officer eweave for PATRICIA HIGHTOWER Washington, D.C. 20231 Facsimile No. (703) 305-3230 (703) 308-2351 Telephone No.

Form PCT/ISA/210 (second sheet)(July 1992)=

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

 $q = A = -\mathfrak{b}$

Inte. ..ional application No. PCT/US94/04445

C (Continua	tion). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Chation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
A	US;-A, 4,889,412 (CLERC et al.) 26 December 1989, abstract; claims 1-14.	1-25(1), 25(2), 27-35
A.	US, A, 4,957,349 (CLERC et al.) 18 September 1990, see abstract; claims 1-6.	19-25(1), 25(2), 27-35
Y	US, A, 4,973,137 (KOZAKI) 27 November 1990, see abstract; column 1, lines 16-68; columns 2-4; claims I-11.	19-25(1), 25(2), 27-35
`	US, A, 4,984,874 (YAMAMOTO et al.) 15 January 1991, see abstract; claims 1-3; column 4, lines 40-68; column 5, lines 28-68; column 6, lines 1-68.	19-25(1), 25(2), 27-35
	US, A, 4,852,976 (SUZUKI) 01 August 1989, abstract; column 3, lines 15-35; column 7, lines 67-68; column 8, lines 1-68; columns 9-26.	19-25(1), 25(2), 27-35
	Polymer Preprints, Volume 29, Number 1, June 1988, (CEBE et al.) "OPTICAL AND MECHANICAL PROPERTIES OF AROMATIC POLYIMIDES", see pages 130-131.	1-18
ļ		

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet)(July 1992)#

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER:

11 1 0

International application No. PCT/US94/04445

US CL:	
528/125, 128, 172, 173, 174, 185, 188, 220, 229, 351, 353, 478/473 5, 11, 359/63	71 93-350/347P 339B

Form PCT/ISA/210 (extra sheet)(July 1992)*

フロントページの続き

(81)指定国 EP(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), AU, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, FI, HU, JP, KP, KR, KZ, LK, LU, LV, MG, MN, MW, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, LV, MG, MN, MW, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SK, UA, UZ, VN